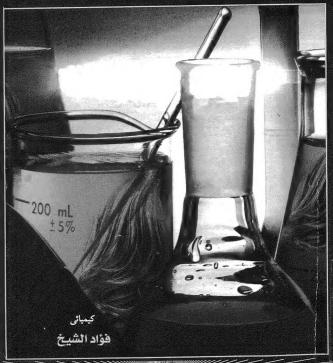
علم صناعة الشامبو



ولارلالشر

بسم الله الرحمن الرحميم

علم صناعة الشامبو Shampoos technology

كبميائي **فؤاد عبد العزيز أحمد الشيخ**

الكتاب: صناعة الشاميو

المؤلف: كيميائي/ فؤاد عبد العزيز أحمد الشيخ

رقم الطبعة : الأولى

تاريخ الإصدار: فو القعلة ١٤٢١هـ يناير ٢٠٠١م حقوق الطبع: محفوظة للناشر

الناشر : دار النشر للجامعات

رقم الإيداع : ۲۰۰۷/ ۲۰۰۹م الترقيم الدولى : I.S.B.N: 977-316-053-X

کـــبود: ۲/۸/۲

إهـــداء

أهدى هذا الكتاب إلى الأمة العربية لتعلم كم فى أمريكا وأوروبا والهابان من المنات مسن المصانع والآلاف من المعامين والباحثين الذين يعملون فى مجال ابتكار وتصنيع و إنسلج الآلاف من مركبات مستحضرات الشامبو بصفة خاصة ، دون أن يكون للأمة العربية حظ من هذا الحقل المفتوح على مصراعيه لهسذه السدول. اللسهم إلا فى استخدامه والاستفادة من فاعلية منتجاته فقط .

كما أهدى هذا الكتاب إلى كل من :

- السيد الأمشاذ اغاسب رئيس جلس إدارة شركة مصر للزيوت والصابون والمعنسسو
 المنتدب محمد محمود عبد الوحن كما يبلنله من جهودات عظيمة فى عبسسال التطويسر
 والتحديث والتدريب.
- ٢- دار النشر للجامعات وعلى رأسها المهندسان / محمد شلبى و عاصم شلبى .. والسستى
 تتحمل كل نفقات طبع ونشر هذا الكتاب وغيره من الكتب التى مسسبق لى نشسوها
 بدارهما .
- "أسرتى العزيزة الغالبة زوجتى وابنى وبناتى الذين قاموا بتوفير الجهد وانجهود لكـــــــى
 أبلـفــــا في تأليف هــــا الكتاب .
- السيد الدكتور /شاكر بولس صاحب شركة وايزر للمستحضرات الطبيسة والسسيد
 الدكتور / نشأت وليم لما قلعاه لى من مراجع ونشرات احتواها كتابي هذا بالإضافة
 إلى جميع المواد التي تدخل في صناعة الشامو التي أجويت بما كل تجاري في هذا الجال.
- السيد / يوسف المقحم الرياض الملكة العربية السعودية الذى دفعنى إلى كتابـــة
 هذا الكتاب للأمة العربية .
- ٣- السيد المهندس/ زكريا محمد الشافعي، وليس مجلس إدارة الشركة المتحدة لتصنيع الزيوت والمنطقات، على ما أمدن به من مراجع ذات القيمة العالية التي استعنت بها في تألف هذا الكتاب.

بسم الله الرحمن الرحيم

المقدمة

لم يعد الشاميو مجرد إعلانات أو نشرات أو تراكيب مبحرة ، كما لا يوجد كتاب منهجى يتكلم عن الشاميو بوضوح وصراحة سواء كان باللغة العربية أو الإنجليزية . ومع ذلك فقسد أصبح علما واسعا وهاما تتكتم أسراره الشركات والمؤسسات التي تقوم بإنتاجه أو معسسامل الأبحاث التي تنقب عنه وفيه . فكثير من مركباته الهامة إما أن تحميها السرية أو تحميها بسراءة الاختراع .

وعلى مدى خسة أعوام استطعت خلافا أن أقوم بالبحث والتنقيب عن هذا العلم حسق أعاننى الله تبارك وتعالى على تقديمه علما منهجيا منسقا ومرتبا وواضحا إلى القارئ العربي وإلى الباحث العلمي في جميع جامعاتنا ليكون مجالا مدركا يستطيع أن يقف على أبوابه وأن ينسهل منه ما يشاء وليضيف إليه إن استطاع.

والله الموفق ، والله المستعان

المؤلف كيميالي قوالد عيد العزيز أحمد رئيس قطاع مصنع سندوب هركة مسر للزيوبت والسابون

الباب الأول

الشامبو والمواد التى يتكون منها

Shampoos الشاميو

يوجد أكثر من تعريف للشامبو ولكنها تحمل معنى واحدا . من هذه التعاويف مايلى :

1- "هو متنج أو مستحضر من مواد ذات نشاط سطحى Surfactant والذي عند استخدامه تحت ظروف معينة فإنه يزيل بعض المعون والفبار وحطام البشرة من على الشعر وفروة الرأس بدون حلوث تأثير ضار للشعر أو فروة الرأس أو صحة المستخدم".

٢- "هو منظف للشعر يحتوى على مادة منظفة أو أكثر ذات نشاط سطحى والذي عند استخدامه بالطريقة المخددة فإنه يزيل بعض المواد الدهنية والأوساخ من الشعر وفروة الرأس دون أن يحدث تأثيرا ضارا على الصفات الطبيعية للشعر أو فروة الرأس أو صحة المستخدم".

أو باعتصار " هو مستحضر يغسل به الشعر بدون أضرار ".

ولم يعد استخدام الشامبو قاصرا على طبقة معينة من الناس أو لفرض معين ، بل أصبح من المنتجات الرئيسية المستخدمة للعناية الشخصية لجميع الطبقات من الرحال والسيدات ولجميع الأعمار ، والأغراض كثيرة .

وترجع الشعبية الكبيرة للشامبو إلى عواصه المرغوب فيها والتي سوف يرد ذكرها فيما بعد .

وظائف الشاميو

Function (Job) of shampoos

قال "زوسمان Zussman" : إن نجاح الشامبو عن الصابون يكمن في الواقع في أنـه ليس منطفا detergent فقط ، ولكنه بحمل cosmetic أيضا .

وقد تحدث الكثير من المؤلفين عن وظائف الشاميو ، نلحصها فيما يلي :

: cleaning التظيف

يجب أن يقوم الشامبو بإزالة المواد التالية :

أ _ ٣١ ـ ٣٦ % من الإقرازات الدهنية.

sebum (surface grease) فقد دلت التحارب على أن الإفرازات الدهنية (للمحردة على الشعر وفروة الرأس تقوم بوظائف طبيعية هي :

- التزييت Lubricity -
- الحماية protection -
- . Lustre Olandi -

إلا أن عيوب هذه الدهون يرجع إلى الاحتمالين التاليين :

- ضررها في إثبات set الشعر وملمسه .
- اصطیادها الغبار والأوساخ .

- ب حطام البشرة skin debris وقشر الرأس.
- ج الغبار soil والأوساخ dirt المتحمعة من البيئة .
- د _ بقايا مستحضرات التحميل السابق استحدامها مثل اللسيونات ومواد التزيين .
 - ٧- التأثيرات الحسنة (الساهمة في جال الشعر):
 - أ ـ له تأثير ملطف conditioning للشعر فحمله :
 - ناعم soft اللمس.

- **لامعا وبراقا** .
- يكسب الشعر قواما body ويجعله أقل تطايرا (هايش) flyaway .
 - ب حيد الترطيب ، غير حاف .
 - ج سهل التمشيط ، خاليا من التشابك .
 - د _ طبعا (سهل القيادة) manageable .
 - هـ .. يساهم في تعطير الشعر .
 - محصائص الشاميو:
 - ١- معتدل mild التأثير على البشرة .
 - ٧- له رغوة وفيرة ثابتة ممتازة لإرضاء المتطلبات النفسية للمستهلك.
 - ٣- سهل الشطف والإزالة بالماء .
 - ٤- عال من أي ضرر مؤذ للعين .
 - ٥- ليس له تأثير ضار على صحة الشعر أو على صفاته الطبيعية .

المواصفات القياسية المصرية الخاصة بالشاميو رقم ۱۹۸۹ - ۱۹۸۹

يرجد على عدة صور هي :

أ _ سائلة : شفافة أو مستحلب .

يجب أن يكون متحانسا (غير منفصل إلى طبقات) .

ب _ عجينة : يجب ألا يحتوى على مواد متحمعة .

- ج _ صلبة : يجب أن يكون ناعم الملمس متماسكا ومتحانسا .
- د ـ مسحوق : يجب أن يكون سهل الانسكاب ولا يحتوى على تكتلات .
 - يجب أن يجتاز الشاميو احتبار مأمونية العين.
- يجب ألا يحدث الشاميو تأثيرا ضارا عند استعماله بالطريقة السليمة على فروة الرأس. أو الشعر أو الجلد أو العينين .
- يجب ألا تقل قيمة الأس الأيدروجيني PH للشامبو عن ٦٠٥ ولا تزيد عن ٧٠٥ .
 - يجب ألا يقل تركيز المادة الفعالة ذات النشاط السطحي عن ٥ ٪ .
 - يجب ألا تزيد نسبة الأملاح غير العضوية عن ٧٪ بالوزن.
 - يجب ألا تزيد نسبة المواد المتطايرة عند ١٠٥ درجة م عن ٩٥٪ بالوزن.

(الاشتر اطات العامة):

- يجب أن يكون سهل التوزيع على الشعر .
 - سهل الشطف بعد غسله .
 - أن يضفي لمانا على الشم .
- ألا يحدث انتزاعا زائدا للمواد الدهنية الموجودة بالشعر ومنعا لحدوث شحنات إستاتيكية عند تمشيطه وهو حاف .

التوكيب:

- المادة ذات النشاط السطحي (المادة الفعالة) .
 - مواد حافظة .

كما يجوز إضافة كل من المواد التالية :

- مثبت للرغوة .
 - مواد معتمة .
 - مواد مرطبة .
 - مواد معطرة.
- مواد مغلظة (تعطى قواما) .
- · مواد مخلبية (لإزالة عسر الماء) .

السانات :

يجب أن توضع البيانات في مكان ظاهر على العبوة ويذكر:

- اسم المنتج .
- الحجم العماقي للعبوة في حالة الشامبو السائل والوزن العماقي في حالة الأنواع
 الأعرى .
 - اسم المستع ـ
 - رقم التشغيلة .

اختبار مأمونية العن :

- يجرى هذا الاختبار على خمسة أرانب بيضاء أصحاء لم يسبق أن تعرضوا لهذا الاختبار قبل خمسة عشر يوما على الأقل.
- يوضع ١٠٠ سم٢ من الشامبو في حدقة العين اليمني للأرنب بينما تترك العين اليسرى للمقارنة .
- تفحص أعين هذه الأراتب دوريا كل ساعة لمدة خمسة ساعات وبعد ذلك يوميا لمدة
 خمسة أيام لملاحظة ظهور أى أعراض باثولوجية في العين اليمنى لأى من هذه
 الأرانب ومقارنتها بالعين اليسرى في كما أونب .
- إذا لم تظهر أى أعراض بالولوجية بالعين اليمنى لأى من الأرانب المستخدمة يكون
 الشامبو مطابقا للمواصفات .

أما في حالة ظهور أى أعراض بالولوجية في العين اليمنى لأحمد من تلك الأرانب تصاد التحربة مرة أخرى على همسة أرانب آخرين ويكون الشامبو مطابقا للمواصفات في حالة عمدم ظهور أى أعراض بالولوجية في العين اليمنى لأى من الأرانب الخيسة المستخدمة .

(الأعراض الباثولوجية : هى ظهور أى تغيرات غير طبيعية فى العين اليمنى بمقارنتها بالعين
 المسرى والق يُـكن ملاحظتها بالعين المجردة).

الشامبو الغير جيد :

وهو الشامبو الغير مرغوب فيه والذي يتصف بما يلي :

١ – قدرته التنظيفية قوية ، فتتسبب في إزالة كمية كبيرة من الزيت الطبيعي للوحود على

الشعر وفروة الرأس فتؤدى إلى :

· حقاف الشعر .

صعوبة التمشيط .

عشونة الأيدى .

٢- يترك الشعر مجعدا frizzy صعب التصفيف .

٣- عدم قدرته على ترك الشعر هفافا fly بعد التصفيف .

٤- عدم قدرته على المساهمة في لمعان الشعر .

المواد المستخدمة في إنتاج الشاميو

خلاصة القول : إن الشامبو الجيد الذي يكتسب شعبية كبيرة هـــو الــذى يحقــق الوظــانف

السابقة باحتوائه على المواد التالية :

١- مواد التنظيف والترغيه : وهي مواد ذات نشاط سطحي surfactants وهي نوعان :

أ _ مواد أنيونية .

ب _ مواد مؤددة .

r مواد مثبتة للرغوة ومقوية لما foam boosters

٣- مواد منظمة للزوجة (وهي تغلظ قوام الشامبو أو تخفضه)وهي مواد غير أيونية .

٤- مواد تكسب الشعر الملمس الدهني .

ه- مواد ملطفة conditioning agents وهي مواد كاتيونية .

. opacifying أو تكسب الشامبو الصفاء clarifying أو تكسبه علم النفاذية

. special additives اضافات عاصة

. suspending agents ، مثل عوامل التعليق stabilizers - ٨

. preservatives مواد حانفلة

. antioxidants مواد مضادة للأكسدة

. u-v-absorbers مواد ماصة للأشعة فوق البنفسجية الماحة الم

. sequestering agents مواد حجز الأيونات وتسمى بعوامل التنحية

١٣- مواد منظمة للأس الأيدروحيني (PH) .

١٤ - العطور .

ه ١ - الألوان .

المواد ذات النشاط السطحى المعتمدة على الدهون Fat-Based Surface Active Agents (Surfactants)

المواد ذات النشاط السطحي " هي المواد التي لها القيارة على تعديل السيلوك السطحي للمحاليل التي تفوب فيها".

التعريف:

" هي للواد التي تؤثر على التوتر بين سطحين interfacial tension " .

على سبيل المثال بين " سائل وصلب " أو "سائل وسائل " أو بين " سائل وغاز " "

والسلاسل الدهنية (مجموعة الهيدروكربون) كارهة للماء بطبيعتها فلا تمذوب فيه وعمية للزيت وتذوب فيه . لذلك لا تتأين في المحلول الماتي وليس لها نشاط سطحي . ولكي يكون لهذه السلاسل الدهنية نشاط سطحي فإنها تخضع لبعض التفاعلات الكيميائسة لبضاف إلسها مجموعة محة للماء وتذوب فيه وكارهة للزيت . هذا الشق الجديد المتكون يقع في أحد الأقسام الأربعة وهي:

: Anionic Surfactants الأنبونية المناط السطحى الأنبونية

وفيها تتصل السلسلة الدهنية الكارهة للماء مع مجموعة عبة للماء مسالبة الشحنة ، وهذا الجزء " الكاره للماء - الحب للماء "سالب الشحنة هو الجزء النشط في الجزيء ويسمى أنيون . Anion



ومن أمثلة مواد هذه المحموعة : R-Coo الصابون

: Cationic Surfactants الماحى الكاتبونية الكاتبونية

وفيها تتصل السلسلة الدهنية الكارهة للماء مع بحموعة عبة للماء موحبة الشمحنة ، وهـذا الجزء "الكاره للماء المحب للماء" موجب الشحنة هو الجزء النشط في الجزيء ويسمى كماتيون . Cation



أ _ أنبون ساليا .

ب _ كاتيون موجيا يذوب في الزيت وهو الجزء النشط في الجزيء . ومن أمثلة مواد هذه المحموعة :

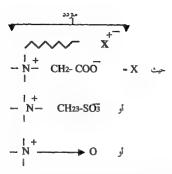
- أملاح الأمونيوم الرباعية Quaternary Ammonium Salts مشار ألكيل تراى ميثيل أمونيوم كلوريد

- أملاح الكيل بيريدنيم Alkyl Pyridinium Salts مشل سيتيل بوريدنيم بروميد .

C16 H33-C5H4 N Br

٣- المواد ذات النشاط السطحي الترددة Amphoteric Surfactants

تتصل السلسلة الدهنية الكارهة للماء مع محموعة المجبة للماء محتويسة على كلتما الشحنتين الموجية والسالية ، وهذا الجزء " الكاره للماء الحب للماء " يحمل شحنة سالية وهو الجزء النشط في الجزيء ويسمى موددا Amphoteric .



وهذه المواد تتأين في المحلول كمواد أنيونيـة أو كاتيونيـة حسب قلويـة أو حمضيـة المحلـول المرجودة به .

ا جموعة الأنيون:مثل: كربوكسيل أو استرسلفات أو حمض السلفونيك.
 ب جموعة الكاتبون:مثل:أملاح الأمين أو النيستروجين الرباعي Quaternary
 . nitrogen

وجميع المسواد ذات النشاط السطحى (الأنوونية والكاتبونية والمترددة) يحتوى الجنرىء الواحد منها على نوعين من المحموعات ، وهاتان المجموعتان تمكنان المركب من تنظيم موضعه عند السطح الفاصل بين الماء والزيت بحيث يكون :

أ . بحموعة تغمر في الماء وهي التي تحمل شحنة كهربية وتسمى :

hydrophilic الجُمروعة الخية للساء water-soluble أو النائبة في للله lipophobic أو الكارهة للزيت

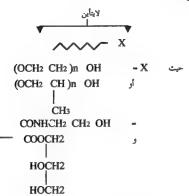
وهي بحموعة السلفات والسلفونات والكربوكسيلات والهيدروكسيل والإيثير .

ب ـ محموعة تغمر في طبقة الزيت وتسمى :

الله للزيت Lipophilic ناهموعة الخبة للزيت oil-soluble أو الذائبة في الزيت hydrophobic أو الكارمة للماء وهى مجموعة السلسلة الدهنية (الهيدروكربـون) ذات الطـول المناسـب لإعطـاء الـذوبانيـة المناسبة في الزيت .

: Nonionic Surfactants النشاط السطحي الغير أبونية

تتصل السلسلة الدهنية الكاوهة للماء مع المجموعة أو السلسلة المحبة للماء التي لا تحمل شحنة كهربيية .



وهذه المواد التي لاتتأين في المحلول تنقسم إلى نوعين هما :

أ _ استرات الحمض الدهني طويل السلسلة المشتق من:

أكسيد الإثيلين أو الجليكولات عديدة الهيدروكسيل مثل الجليكول أو عديد الجليكول أو الجلسرين أو السوريتول أو السكروز .

 بـ إيشيرات الكحولات الدهنية طويلة السلسلة أو فينولات الإلكيل أو المركبتانات mercaptans المضرة بالتفاعل المباشر مع أكسيد الإيتيلين.

والمواد المناسبة هى الدهون الطبيعية وبصقة خاصة الأحماض الدهنية مثل اللوريك والميريستك والبالمثيك والإستياريك والأوليك والريسينوليك .

ويشتق منها للواد ذات النشاط السطحى عن طريق تضاعل حزىء الحمـض الدهنـى عنـد المواضع التالية :

- ١- مجموعة الكربوكسيل الطرفية ، حيث يسهل تفاعل هذه المجموعة وتفيرها إلى بحموعة وظيفية Functional group أخرى مثل :
 - بحموعة الهيدروكسيل hydroxyl .
 - مجموعة الأمينو amino .

ويمكن لهذه المحموعات الوظيفية أن تتفاعل إلى الأكثر لتقديم الطرف المحب للماء .

- ٢- فرة كربون أثفا.
- ٣- موضع عدم التشبع (الرابطة الغير مشبعة) مشل الرابطة المزدوجة لحمض الأوليك
 عندما تتفاعل مع حمض الكبريتيك لإنتاج الزيوت المكبرته اللازمة لتشغيل النسيج
 والجلود.
 - ٤- بحموعة الهيدروكسيل لحمض الريسينوليك .

والشكل التالي يوضح المواضع الثلاثة الأولى H H H H O

H— G— C— CH— CH— C— CH2— C

H H H H OH

والأحماض الدهنية المتوفرة على نطاق تجارى تتكون في معظمها من :

- أ _ سلاسل هيدروكربونية عادية غير متفرعة.
- ب_ بها عدد من ذرات كربون يصل إلى ١٠-١٨ .
 - ج ـ تنتهي بمحموعة كربوكسيل قابلة للتفاعل .
- د _ قد تكون السلسلة مشبعة تماما أو تحتوى على رابطة أو أكثر غير مشبعة .
 - وللسلسله طرفان هما:
 - ١- الطرف الهيدروكربوني :وله ميل نحو :
 - . fatty oils الزيوت الدهنية
 - ب _ الهيدروكربونات الإليفاتية .
 - ج ـ المركبات التي لا تذوب في الماء المماثلة .

٧- الطرف الآخر للحزىء :وهو بعيد إلى مسافة ما وينحذب إلى :

1 _ 141 = 1

ب _ الحاليل الماثية .

وبهذا يكون لنفس الجزىء ميل مزدوج لمواد عتنلف تحاسا في طبيعتها ومنفصلان بقـدر كاف ولكل منهما تأثير مستقل (طرف كاره للماء طرف عب للماء).

هذه الطبيعة المزدوجة للجزىء الواحد هى الخاصية الأساسية للنشاط السطحى . وفي معظم الحالات يكون حجم أو طول الجزىء حرجا .

لذلك يجب أن يكون هناك اتزان مناسب بين الخواص الحبة للماء والكارهة للماء .

فإذاكانت السلسلة طويلة حدا كان هناك عدم انزان ويكون الاتجاه نحو الميل الشديد حدا إلى المواد الزيتية والميل القليل حدا أو الغير موحود نحو المساء . ويظهر ذلك في الذوبان المحمدود للمادة في الماء.

أما إذا كانت السلسة قصيرة حدا فإن المركب لا يكسون له نشاط سطحى تماما بسبب النوعية الكارهة الغير كافية والافتقار إلى الخواص الغروية .

وبصفة عامة يقع الطول الشالع وجوده في الأحماض الدهنية التي لها ١٠-١٨ ذرة كربون. الأهمية الصناعية للمواد ذات النشاط السطحي :

ترجع الأهمية الصناعية لهذه المواد إلى قدرتها على تعديل السلوك السطحى للمحاليل التبى تذوب فيها . وتشمل المواد (المركبات) التي لها خواص تنظيف وترغية واستحلاب وانتشار واحتراق وتطرية وترطيب .

وتقسم هذه المواد حسب استخدامها الرئيسي إلى :

Detergents	١ مواد منظفة
Frothing agents	٢- عوامل ترغية
Emulsifying agents	٣- عوامل استحلاب
Dispersing agents	٤- عوامل انتشار
Penetrating agents	ە- عوامل اعتراق
Softening agents	۳– عوامل تطریة
Wetting agents	٧- عوامل ترطيب (ابتلال)

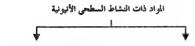
ويجب أن ندرك أنه ليست كل مادة من المواد ذات النشاط السطحي لها كمل الحواص السابقة لأن ذلك يعتمد على تركيبها الكيمياتي الذي يجدد سلوكها . الباب الثانى المواد ذات النشاط السطحى الأنيونية



المواد ذات النشاط المنطحي الأنبونية **Anionic Surfactants**

مواد هذا القسم بصفة عامة تفوق مواد الأقسام الأحرى من حيث: أ _ القدرة على التنظيف .

ب. تكوين الرغوة.



مواد تعتمد على المشتقات البترولية

١- ألكيل بنزين سلفونات

٣- كبريل بنزين سلفونات

٣- الكيل نفثالين سلقونات

2- بارافين سلفونات

٥- ألفا أوليفين سلفونات

٦- الكيل بنزين بولى أكسيد ايثيلين سلفونات

٧- الكيل فينول بولى أكسيد ايثلين سلفونات

مواد تعتمد على الزيوت والدهون

١ - الصايون

٢- الزيوت الكوتة (سلفات وسلفونات الزيوت)

٣- الكيل سلفونات

2- الكيل إيثر سلفونات

٥- صلقونات اسع المثيل الدهدي

٦- سلفات الجلسريدات الأحادية الدهنية

٧- سلفونات حلسريل إيثر الدهنية

٨- الكانول أميدات سلفات

٩- الاسترات والأميدات سلفونات

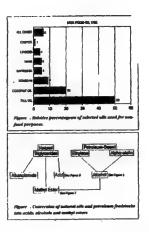
١٠-أحماض عديدة الكربوكسيل سلفونات

11- الأحاش الدمنية ألقة سلقو

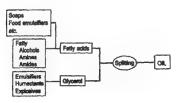
١٧-أسيل الأحماض الأمينية

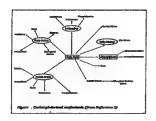
١٢- بولي الكو أكسيلات إيثر حليكولات

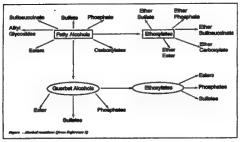
١٤-المواد المحتوية على قوسقور

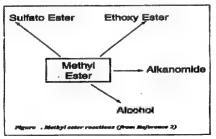












وسوف نذكر فيما يلى بعض أنواع الشامبو والتمى لم تعد مستخدمة هذه الأيام وذلك لتسلسلها التاريخي فقط ، وليعلم القارئ مكانتها بالنسبة للأنواع الأعرى من الشامبو التمى تلشها وتفوقت عليها .

وهذه الأنواع من الشامبو التي لم تعد مستخدمه هي :

- ١ شامبو الصابون .
- ٧- شامبو الزيوت والدهون المكبرتة .
- ٣-شامبو المشتقات البازولية المكبرتة (البنزين الكيروسين النفتسالين البارافين-الأوليفين).

الصابون Soaps

RCOOT Na

هو أقدم وأبسط المواد ذات النشاط السطحى التسى لها تماريخ طويل من حيث القبول والإستخدام وقد ظل هو المنطف الوحيد الهام حتمى النصف الأول من القرن العشرين ، وأثناء الحرب العالمية الأولى والثانية حدث قصور في توافس الدهون مما أثمار الأبحاث للاستماضة عن الصابون مما أدى إلى زيادة التطور في صناعة المنظفات للخلقة المشتقة من :

- أ _الدمون .
- · ب_ المنتحات البترولية .

وخلال الثلاثين عاما الأعيرة (٩٦٠-١٩٩٠) استطاعت المواد ذات النشاط السيطحى المحلقة أن تمل بالتدريج عمل الصابون في تطبيقات التنظيف فيما عدا صابون التواليت .

تعريفه : "هو لللح المدنى (أو الكانول أمين alkanolamine) للأحماض الدهنيــه الناتجة من الزيوت والدهون النباتية والحيوانية " .

ويعرف باعتصار بأنه "أملاح الأحماش الدهنية "،

وينتج الصابون عن طريسق تضاعل الزيبوت والدهبون رأاو أحماضها)مع القلوى وينطلق بالجلسريز, رأو الماء) .

ومن المعادلة السابقة نجد أن مجموعة الكربوكسيل COOH الموجودة في نهايـة السلسلة الطويلة للحمـض المعنى (الهنروكربون) تتفاعل مع فلز الصوديوم لتكون بجموعة
COONa التي يرجم إليها الخواص المميزة للصابون في الماء العذب soft :

- ١ الذوبان والانتشار .
 - ٢- الاستحلاب.
 - ٣- الترطيب .
- ٤- تقليل التوتر السطحي .
 - ٥- التأثير الملين للبشرة.
 - وبصفة عامة نجد أن :
- ١- الصابون الصنوع من أحماض دهنية (تحتوى على ١٠ ذرات كربون) يكون :
 - شديد اللويان .
 - رغوته وقوة تنظيفه يمكن تقديرها .
- ٣-الصابون المصنوع من أحماض دهنية قصيرة (تحتوى على ١٠-١٢ فرة كربون)يكون :
 - أفضل ذوبانا وتنظيفا عند درجة الحرارة المنحفضة.
- الصابون المصنوع من أحماض دهنية متوسطة (تحتوى على١٤ ١٦-١ ذرة كربون) يكون:
 منظفا ممتازا وبصفة محاصة في الماء الدافري.
 - ٤-الصابون المسنوع من أحماض دهنية طويلة (تحتوى على ١٦-١٦ ذرة كربون)يكون :
 - أكثر فاعلية عند درجة حرارة ٧٠ درجة م فأكثر ٠
- الزيوت المحتوية على أحماض دهنية عديدة عدم التشجع تكمون أكثر عرضه للتزنخ ومن
 الطبيعي هدرجتها إلا أن ذلك يؤدى إلى :
 - زيادة درجة صلابتها ٠
 - اتحفاض ذوبان صابونها ،
- يقل بشدة الفرق بين عواص الزبوت النباتيه ، فعلى سبيل المشال ترتفع نسبة حمض
 الإستياريك بزيت فول الصويا للهدرج إلى ٨٥ ٪ فأكثر ،
 - المواد الحام:
 - أولا: المواد الدهنية ربحب أن تكون نقيه تماما):
 - ١- زيت جوز الهند (أو أحماضه) .

- ٢- زيت الزيتون (أو أحماضه).
- ٣- زيت الحروع (أو أحماضه).
- ٤ زيت النخيل المبيض (أو أحماضه) .
 - ٥- زيت الذرة (أو أحماضه) .
 - ٦- حمض الأوليك المبيض .
 - ثانيا :القلوى :
 - ١- أيدروكسيد البوتاسيوم .
- ٢- أيدروكسيد الصوديوم (يستخدم منها نسب قليلة جدا في فصل الصيف فقط) .
 - ٣- تراى إيثانول أمين ، (وفي بعض الحالات أحادي وثنائي إيثانول أمين) .

الصابون المصنوع من زيت جوز الهند :

- يتكون أساسا من :
- أ _ لورات البوتاسيوم .
- ب ميريستات البوتاسيوم
 - ومن خواصه ما يلي :
- ا- يذوب مجلما في الماء ومن ثم يبعد احتماله أن يصبر هلاميا في العبسوة عند درجات
 الحرارة المتعفضة .
 - ۲- رغوته ممتازة ٠
 - ٣- قد يهيج الجلد . وربما يرجع ذلك إلى وحود أحماض الكابريك الكابريليك.

شاميو الصابون

(أول شاميو صنعه الإسان)

وهو عبارة عن مستحضر من الصابون في شكل شاميو . وتصل نسبه الصابون فيه إلى حوالى ٢٠-٢ ٪ وإذا زادت عن ذلك فسوف يظهر ميلا للتغيش عند درجات الحرارة المنعقضة تتبحة إنفصال كميات قليلة من صابون الإستياريك وصابون الأحماض الدهنية ذات الوزن الجزيعي الكبير .

خواصة:

١- أن يكون سائلا متعادلا شفافا رائقا .

٧- أن يكون قوامه مثل قوام العسل صيقا وشتاء .

- أن يشارك في تأثير التكيف للماء Conditioning effect

٤ - أن يظل رائقا متعادلا عند إذابته في الماء .

ه-أن تكون رغوته وفيرة ثابتة ممتازة ومحقيفة يسهل شطفها بالماء .

٣-أن تكون قوة تنظيفه عظيمة .

٧-أن تكون قوة ترطيبه حيدة .

گيز اله :

١- يمتلك أغلب الخواص المرغوبة في الشاميو ،

٢-يمتلك بعض الخواص المرغوبة التي لا تتوافر للعديد من مواد التنظيف .

٣- مادة ممتازة تفوق كل أنواع المحلفات الصناعية .

غيوية :

١- محاليله القلوية تتسبب في :

أ _ عشونة الشعر وكآبة مظهره .

ب ـ احتمال إتلافه لفروة الرأس .

٧-عدم ثباته ضد الأوساح الحمضية.

٣- حساسيته الشديدة للماء العسر Hard water .

إذ يحتوى للماء العسر على نسبة عالمية من أيونـات الكالسيوم وللاغنسيوم التبي تتفـاعل مـع

بحموعة COONa مكونة مجموعات : COONa

- COO Mg

وهاتان المجموعتان لا تلوبان في الماء وتترسبان على الشعر فتكسمه كآبة المظهر ويصبح الصابون عامل تغطية coating agent بدلا من أن يكون عامل صقل gent على معتقل ولتحديث ولتحديث خلوث ذلك تضاف المواد الحاجزة أو المائعة لأبونات الكالسيوم والمافنسيوم مثل:

Polyphosphate

أ _ أملاح عديد الفوسفات

EDTA

ب _ اثیلین دای آمین تنزا أسیتك أسد

... إخ

ويجب أن نذكر أن :

١- الشامبو المصنوع من حمض دهنى واحد نادرا ما يكون مرضيا ؛ ألأنه لا يحقق جميع
 المتواص المطلوبة من الشامبو الجميد .

الشامبو المصنوع من عليط حيد من الأحماض الدهنية له أداء ممتاز وأفضل مـن جميـع
 أنواع المحلفات الصناعية ونادرا ما يتفوق عليه أى منظف .

بعض تراكيب شامبو زيت جوز الهند

ترکیبه (۳)	ترکبیه (۲)	ترکیبه (۱)	المكــــونات
14	14	18	زیت حوز هند
-	٣	Т	زيت زيتون
٤	0	٣	زیت عروع
۰,۳	٥	٤,٧	يوتاسا كاوية (٨٥٪)
ŧ	۲,۰	۳	جلسرين
-	-	٤	كحول ايثيلى
-	-	١	صوديوم هكساميتاسليكات
٠,٢	1,0	٠,٣	عطور
۸.۸	٦٨.	A.F	ماء
-	٠,٤	-	صودا كاوية
1,0	-	_	بورا ک س

اغسنات :

- ۱- بطسرین .
- ٧- علول سكر.
 - ٣- كحول .
- ٤ كلوريد البوتاسيوم .
 - ٥- محلول البوراكس.
- ٦- عوامل تنحية (ححر الأبونات) لتتحد مع أبونات الكالسيوم والماغنسيوم إخ
 المسببة عسر الماء EDTA .

طريقة التصنيع :

- ١- يتم تصنيع هذا الشامبو بالطريقة نصف الساحنة .
 - ٣- تتبع نفس محطوات تصنيع الصابون السائل.
- ٣- يجب تبريد محلول الشامبو إلى درجة حرارة منعضضة ولمدة طويلة وتسمى هذه العملية
 بمعاجلة التبريد winterizing treatment ثم يرشع ويعباً.

الشاميو المصنوع من صابون زيت الزيتون

لفرة طويلة اعتبر هذا الشاميو بأنه أفضل أنـواع الشاميو عند جميع أصحاب صالونات التحميل وأصحاب الحرف ، ومثل هذا الشاميو لا تجهل رغوته الواضحة لأنه يتكون أساسا من أوليات البوتاسيوم ، وعند صناعته يوك بعضٍ من الزيت حر دون تصبن حتى يساهم في التأثير الملطف conditioning على الشعر ،

شاميو الصابون والبيض

- في الواقع ، المقصود بشامبو البيض هو استخدام البيض فقط .
- وأفضل النتائج هو ضرب بياض البيض وحده ، وضرب صفار البيض وحده ، ثم يخلطان معا .
 - ويقال: إن من خواص صفار البيض ما يلي:
- ا له فعل تنظيفي حيد وخاص ، واستعماله يجعل من الممكن تجنسب تكويمن الرواسب
 التي تنشأ من استحدام المصابون في الماء العسم .

- ٧- أنه يجعل الشع ذا لمعان حيد .
- ٣- حيد الاستخدام للشعر البيض بشدة over bleached أوالتالف.

وعموما فإن شامبو البيض يستحدم للأغراض التالية :

- ١- في المناطق التي يستحدم فيها الماء العسر .
 - ٧- يستحدم للشعر شديد الجفاف ،
 - ٣- يستخلم والشعر مبلل،

و لم يعد هذا الشامبو كثير الاستخدام ، وقد يضاف البيض إلى شــامبو الصــابون أو شــامبو المخلفات الصناعية في صورة مسحوق البيض مع كمية من صبغة صفراء لأسباب فسيولوجية .

وحديثا استبدل مسحوق البيض المضاف إلى الشامبو بزيت البيض ذى الراتحة المهزة التي من العمم إعفاؤها ،

و بالرغم من :

- ١- رخص فين الصابون ،
- العديد من المنطقات الصناعية لها عناصية واحدة أوخاصيتان من الحواص الكثيرة التي
 يمتلكها الصابون والتي يصعب الحصول عليها حتى باستحدام خليط صناعي

فإن استخدام الصابون في صناعة الشامبو أصبح أقل قبولا فسي الأسمواق ، ما لم يكن لـه استخدامات خاصة .

أسباب نجاح المنطقات المولية المخلقة :

وقد نححت المنظفات الصناعية المحلقة في إنتاج المنظفات الصناعية للأسباب الآتية :

- ١- قصور الصابون .
- ٧- تطور وتواقر المنظف الرحيص لمادة " صوديوم الكيل بنزين سلفونات " .
- ٣- وجود مواد بناءة builders للمنظفات مثل " تراي بولي فوسفات " .
 - ٤- وجود المركبات المساعدة المعتلفة مثل:
- المواد المقوية للرغوة Toam boosters
- المواد المانعة لعودة ترسب الأتربة antiredeposition
- المظهرات الضوئية optical brighteners

الزيوت المكبرتة Sulfated (- SO4H) and sulfonated (- SO3H) oils

في عام ١٨٤٠ م اكتشف الباحث "فرمي fermy " طريقة كوتة زيست الزيتون بحمض الكبريتيك وأطلق على الناتج اسم " زيت حمض الكبريتيك وأطلق على الناتج اسم " زيت حمض الكبريتيك وأطلق على الناتج المسابون non soap أمكن إنتاجها واستحدمت في تتبيت الأصباغ mordant وقد فاقت زيت الزيتون الفير معالج الذي كان يستحدم لهذا الغرض .

وفي عام ١٨٧٤ كبرت زبت الخروع castor oil واستعدم المركب الناتج في الصباغة Turkey red oil همر اليزارين alizarin red أدى إلى تسميته بزيت أحمر تركى التساون وظلت الزيوت والدهون المكونة هي المواد ذات النشاط السطحي الوحيسة غير الصابون ذات الأهمية التحارية حتى عام ١٩٣٠ م حيث ظهرت صناعة المنظفات الصناعية synthetic التي أفقدت الزيوت والدهون المكونة بعضا من استخداماتها .

وبعد استحدام الصابون في صناعة الشامبو ، استحدمت الويوت والدهون الكوتة في إنتاج الشامبو .

الزيوت المفضلة هي التي تحوى على :

- كمية كافية من حمض الأوليك أو حمض الريسينوليك.
- كميات أصغر من الأجماض المشبعة والأجماض عديدة عدم التشبع.

إذ لا يمكن كوتة الأحماض الدهنية كاملة التشيع أما الزيوت عالية عدم التشيع فمن الأرجـــح أن تبلمر أو تتاكسد تحت ظروف الكوتة .

ولذلك فإن الزيوت الواسعة الاستحدام هي :

- أ .. الشحم الحيواني.
 - ب ـ زيت الزيتون .
- ج ـ زيت الحروع .
- د ـ زيت کيد الحوت
- . neats foot oil مـ ـ زيت للاسيولاج

. cod liver oil

و ـ زيت المنبر sperm oil .

ز ـ زيت جوز الهند .

و باستثناء الصابون نجمد أن مركبات السلفات ومركبات السلفونات يمثلان المحموعة الأنبونية (أكبر المجموعات الأربعة للمواد ذات النشاط السطحى) . إذ تنقسم المحموعة الأنبونية كيميائيا إلى قطاعين كبيرين هما :

: sulfated compounds : مركبات السلفات

وهي المركبات التي يرتبط فيها الكبريت مع سلسلة الكربون بواسطة الأكسحين .

$$- \begin{vmatrix} c - o - s - o \\ 0 \end{vmatrix}$$
 (- SO4H)

: Sulfonated compounds : ٢- مركبات السلفونات

هي المركبات التي يرتبط فيها الكبريت مع سلسلة الكربون مباشرة .

ومجموعة السلقات والسلقونيك لا يكونان أملاح الكالسيوم والماغنيسيوم التي لا تـذوب في الماء .

الواد السعطامة في عملية التحميض هي:

- ١ حمض الكبريتيك .
- ٧- حمض الكاوروسلفونيك أو الأوليم Oleum .
 - ٣- ثالث أكسيد الكيريت .

طرق تحضير الزيوت والدهون المكبرتة :

في الغالب تعتمد طرق تحضر الزيوت واللمهون للكبرته تماما علمي التحربـة ، وفـي العـادة تكون المنتحات النهائية الناتجة غير نقية تماما من الناحية الكيميائية .

في معظم خطوات التشغيل العامة يضاف حمض الكبريتيك المركز إلى الزيت تحت ظروف عتلفة مع حفظ درجة الحرارة عند درجة حرارة أقل من ٢٥ درجة م ، وتحت الظمروف العادية لمعظم حالات التفاعل تحدث الكبرتة بمحمض الكبريتيك عند الرابطة المزدوجة بين كربون كربون وتحت ظروف التفاعل يمكن أن تهاجر الرابطة المزدوجة فتزيد من تعقيد المنتج ،

وفي الوقت نفسه تحدث تفاعلات حانبية أعرى هي:

أ _ التحليل الجزئي partial hydrolysis للحلسريد،

ب ـ التحليل الجزئي للسلفات sulfate إلى أحماض هيدروكسي hydroxy ب ـ التحليل الجزئي المسلفات lactide واللاكتيد acids

ج ـ تكوين إستوليد estolide .

د _ تكوين منتحات عالية الأكسدة أو مبلمرة غير معروفة المكونات .

حيث X + y = ۱٤ -

كبرتة زيت الفروع (حمض الريسينوليك) (Sulfation)

يحتوى زيمت الخروع على حمض الريسينوليك ricinoleic المحتوى علمى جموعة الهيدروكسيل وتحدث الكوتة بسهولة كبيرة عنمد بحموعة الهيدروكسيل عند الرابطة المزدوجة ويكون ناتج الكوتة هو ما يسمى بزيت أحمر تركى مع حدوث تفاعلات حانبية أقل.

SO₃H

وتتغلب عملية السلفونات sulfation على عملية السلفات sulfation في الحالات التالة :

- أ _ تحت الظروف الخالية من الماء .
- ب ـ استخدام حمض كلوروسلفونيك أو الأوليم عند درجات الحرارة العالية .
 - ج . استخدام ثالث أكسيد الكبريت عند درجات حرارة أقل .

طريقة كبرته زيت الحروع :

الكميات:

- ١٥٠ كجم زيت عروع،
- ٢١ كحم حامض الكيريتيك المركز التحاري .
- ٥٥ كجم علول البوتاسا الكاوية (٣٨ بومي).
 - ۱۰۵ کجم کجم (لتر) ماء ،

الخطوات :

وعاء التفاعل المستحدم لإحراء عملية الكوتة له حاكت (قميص)، بمر به مساء لتمويد المواد المتفاعلة حتى لا ترتفع درجة حرارة التفاعل عن ٤٥ درجمة م، ومثبت بالوعماء قىلاب لتقليب المكونات .

- ١- توضع كمية زيت الخروع في وعاء التفاعل ،ثم يمرر ماء التبريد في حاكت التبريد.
- لا يدار القلاب ، ثم يضاف حمض الكريتيك ببطء وبكميات قليلة ، ويجب تجنب أبخرة
 التفاعل المتصاعدة ؛ لتأثيرها الضار على صحة الانسان ،
- ٣- يوقف إضافة الحامض إذا ارتفعت درجة حرارة التفاعل عن ٤٥ درجمة م بويستمر
 التعده
 - ٤- تستمر إضافة الحامض حتى تنتهي كميته وتستفرق حوالي ٤ ساعات ٠
- ستمر التقليب لملة نصف ساحة بعد انتهاء إضافة الحمامض ، ثم يوقف التقليب ،
 وتوك المكونات مدة ١٦ ساحة لاستكمال التفاعل والراحة التي يتحول لونها إلى
 اللون البني الداكن وتصبح غليظة القوام (في قوام الطحينة الحمراء).
 - spent Acid الوعاء كمية الحامض التالف الراقد spent Acid

٧- يمكن غسل كعية الزيت المكبرت بكمية من الماء قدرها ٣٠ كجم على صدورة رض على سطح المكونات ، ومع التقليب الهادئ جدا ، وهذه الكمية من الماء خارجة عن كمية الماء الملازمة للعملية (١٠٥ كجم) لإزالة أكبر قدر من كمية حسامض الكبريتيك المتبقى في الزيت .

٨- تكرر عملية الفسيل ينفس الطريقة إذا لزم الأمر.

٩- تضاف كمية البوتاسا الكاوية بيطء مع استمرار التقليب والتديد لمعادلة جمض الكبريتيك المتفاعل ، وفي هذه الحالة يتغير لون الزيت إلى الون الفاتح ، ويصبح غليظ القوام وتستمر إضافة القلوى إذا وصل تركيز أيون الأيدروجين عند رقي8 PH .

 ١٠ يعد فارة ١٠ دقائق تضاف كمية الماء اللازمة وقدرها ١٠٥ كحم إلى مكونات التفاعل ببطء ومع إستمرار التقليب ، وفي هذه المرحلة يصبح لون الزيت المكرت المتعادل نفس لون الزيت الأصلى ، ويصير قوامه من قوام الزيت العادى .

عيزات الزيوت المكبرتة:

١- عوامل استحلاب .

٢- عوامل ترطيب .

٣- عوامل تنظيف .

و- عوامل العتراق .

ه- عوامل انتشار .

٣- فعالة في الماء العذب والعسر .

عيوب الزيوت المكبرتة :

١- عوامل ضعيفة الرغوة .

٢- تميل إلى نزع لون الشعر .

٣- يقول البعض : إن الاستحدام الزائد لها يميل إلى ترك الشعر :

أ _ كتيب المظهر .

ب_ شبيها بالسلك Wiry .

ج _ صعب التصفيف .

استخدامات الزيوت المكبرتة :

١ - عوامل استحلاب في عملية فصل الزيوت cutting oils .

٣- رش الزيوت لإبادة الحشرات .

٣- في مطهرات ومنظفات زيت الصنوبر الصناعية .

٤- تستخدم مخاليط الزيوت المكبرتة مـع الزيـوت والدهـون لـتزييت وتنعيـم الغـزل في

صناعة النسيج .

۵- دباغة الجلود .
 مثال لإحدى التواكيب :

شامبو زيت الخروع المكبرت

وهذه التركيبة تسمى " بشامبو الزيت " إذ يمكن إضافة زيت معدنى إليه فبالا يزال مع الشطف بسهولة ويظار هذا الزيت كرداء للشعر .

ه,٥٥ حزء زيت عروع مكوت ٧٠٪.

۱۹٫۰ حزء زیت زیتون مکبرت ۷۰٪.

۰ ,۳ جزء زيټ معدتي خفيف .

۳,۵ جزء جلسرين.

ه, حزء عطر.

۱٤٫۰ جزء ماء.

سلفونات المشتقات البترولية (SO3H -)

. للاستعاضة عن الزيبوت والدهمون الطبيعية توالت الدراسات على المشتقـات البرولية (البنزين الكيروسين نفثالين البارافينات أوليفينات) والاستفادة من بجموعة السلفونات (SO3H) .

وأخرجت الدراسات المتطورة المبكرة في بحال المنظفات الركبات التالية:

١- صوديوم الكيل بنزين سلفونات (صوديوم دوديسيل بنزين سلفونات) .

٢- تراى إيثانول أمين دو ديسيل بنزين سلفونات .

٣- صوديوم كيريل بنزين سلفونات .

٤ - صوديوم الكيل نفثالين سلفونات .

٥- بارافين سلفونات .

٦- ألفا - أوليفين سلفونات .

ومعظم هذه المركبات تدخل في صناعة المنظفات الصناعية .

الكول بنزين سلفونات Alkyl Benzene Sulphonates (-SO3H)

ورمزها : R- C6H4- SO3H او SO3H ال

صوديوم الكيل بنزين سلفونات SO3Na - R— موديوم الكيل بنزين سلفونات so3Na - حيث R = سلسلة بمموعة الألكيل ويتفير طول السلسلة تتفير خواص المنظف الناتج كما يلى :

أ ـ عندما تحتوى سلسلة مجموعة الإلكيل على ١-٨ ذرة كربون فـإن المركب المكبرت
 الناتج يكون فى العادة عامل ترطيب wetting agent وليس منظفا .

ب ـ عندما تحتوى السلسلة على ١٠-١٤ ذرة كربسون فيان المركب الناتج تكون لـه خواص تفطيف جيدة .

وإذا كانت السلسلة متفرعة فإنها تقاوم عملية التحلل الإنزيمي البيغي (أى تكون ضارة بالبيغة لعدم تحللها) لذلك استبدلت بسلسلة أخرى مستقيمة السلسلة قابلة للتحلل البيغي .

طريقة التحضير:

اولا :

تحضير بحموعة الألكيل (دوديسيل Dodecyl)

تنتج بمموعة الدوديسيل من بلمرة السيروييلين C6H6 باتحاد أربعة جزيشات منــه مكونــة بوليمر رباعى الأعضاء Propylene Tetra-mer (PT)C12H24 .

النا :

: 1410

تضاف بحموعة السلفونات SO3H | إلى ألكيلات البنزين بطريقة الكبرتة وباستخدام أحد الواد التالية :

· أ _ حامض الكويتيك .

ب _ حامض الأوليم Oleum .

ج - ثالث أكسيد الكبريت .

والمادة الناتجة هي :

دوديسيل بنزين سلفونات مستقيم السلسلة

Linear Dodecyl Benzene Sulfonates .

وهو سائل لزج فاتح اللون ولا يزال أكثر المواد المستحدمة في صناعة المنظفات .

رايعا :

المعادلة بالقلوى :

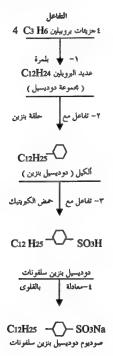
تعادل ألكيلات البنزين سلفونات باستحدام:

أ. أيدروكسيد الصوديوم والملح الناتج هو:

صوديوم دوديسيل بنزين سلفونات مستقيم السلسلة ورمزه :

R- C6H4- SO3Na R-\(\) - SO3Na ب - تراى ايثانول أمين دوديسيل بنزين سلفونات مستقيم السلسلة .

TEA Dodecyl Benzene Sulfonates.



ميزاقا :

- ١- تلى الصابون في إجمالي الكميات المستخدمة في التنظيف .
 - ٧- لها عواص ترطيب واستحلاب وانتشار حيدة .
 - ٣- قوية في إزالة الدهون.
- 4 قوة ترغية حيدة لذلك تستحدم بشكل واسع في إنتاج مساحيق الحمام ذات الفقاقيم bubble bath .
- مهضل استخدامها في منظفات الغسيل السائلة المستخدمة في الأغراض العامـة وفـي
 غميل الأطباق لأن أملاح الكالسيوم والماغنسيوم تذوب في الماء ولا توك أثرا حول
 فوهات مواسير الصرف.
- ٦- تستحدم بكميات كبيرة في إنتاج مساحيق الغسيل المنزلية وخاصة أملاحها الصوديومية .
 - ٧- إذا احتوى الشامبو على كمية صغيرة منها في إعطائه رغوة ممتازة .
- ٨- يمكن استحدامها عند إنتاج شامبو سائل رخيص الثمن إذا أضيف إليها مكونـات نشطة أخرى مثل الكانول أميدات .
- ٩- تراى إيثانول أمين دوديسيل بنزين سلفونات تدعل بنسبة ٣٥ ٪ في بعض تراكيب
 شامبو الشعر الدهني .

عيونها:

- ١- توك الشعر حافا تماما وخشنا لزج الملمس.
- ٢- تتسبب في حدوث مشاكل في تطابر الشعر fly- away .
 - ٣- تعطى درجة عالية من التهيج .

صوديوم كيريل بنزين سلقونات

وفيها استبدلت بمحموعة الدوديسيل النائجة من البروبيلين المبلمر بمحموصة الكبريل keryl من الكيروسين .

. وتتبع نفس خطوات التحضير السابقة ، والملح التاتج هو صوديوم كويل بنزين سلفونات Sodium Keryl Benzene Sulphonates.

R-C6H4-SO3 Na

ورمزه:

R-O- SO3Na

ولا يستخدم الملح في حد ذاته في صناعة الشاميو للأسباب التالية :

١- ينزك الشعر لزج الملمس.

٧- يجفف الشعر .

صوديوم ألكيل تفثالين سنفونات Sodium Alkyl Naphthalene Sulphonates

ورمزه:



عيز اللها :

١- تلوب في الماء بسهولة شديدة

· ٢- تستحدم كعوامل ترطيب وانتشار .

٣- تستحدم كعوامل تعليق وتثبيت في أنظمة الانتشار .

٤- ثابتة لا تتحلل في الوسط القلوى أو الحمضي .

٥- ليست حساسة نحو الأكسدة بعوامل الأكسدة القوية .

صوديوم بارافين سلفونات Sodium Paraffin Sulphonates

أثناء الحرب العالمية الثانية أنتحت ألمانيا هذه المادة كبديل للصابون ومن أملاحها :

أملاح الصوديوم .

- أملاح أحادى الكانول أمين .

وبالرغم من أن لها بعض المزايا ، إلا أنها اكتسبت سمعة سيئة بسبب عيوبها .

غيز المّا :

- ١- أملاح الصوديوم للمركبات ١٢٥ فد، لها الخواص التالية :
 - أ _ لها قوة ترغية حيدة .
 - ب_ جيدة اللوبان .
- ٢- أملاح الأمونيوم (أحادى إيثانول أمين) للمركبات ١٢٥ ك٥١ :
 - أ _ رخيصة الثمن .
 - ب .. مفيدة في صناعة الشامبو السائل .

عيونها :

مًا تأثير حاف وحشن على البشرة والشعر.

موديوم ألفا – أوليفين سنفونات Sodium Alpha Olefin Sulphonates

الأوليفينات هي مركبات هيشرو كربونيـة مستقيمة السلسلة بمها رابطة مزدوحـة واحـدة ومركبات هذا القسم تشمار مكونين رئيسيين هما :

1-Alpha Olefin Sulphonates

R-CH = CH- OS3Na

2-Alkyl Hydroxy Sulphonates

R- CH- CH2- OS3Na

ОН

وأفضل المركبات هي التي تحتوي على ١٤-١٦ ذرة كربون لما لها من الحواص التالية :

- ١- خواص تنظيف وترغية تشبه خواص ألكيل بنزين سلفونات .
- ٢- خواص ترغية عالية حتى في وجود الإفرازات الدهنية Sebumوفي وجود الماء العسر.
 - ٣- نقطة تغبشها منحفضة .
 - ٤ أقل تهيحا للبشرة .
- م- ثباتها عماز عند EH قلوی والتی تنبح مدی واسعا من الاستحدام خاصة عند
 تکوین شامو منحفض ال PH .
 - ومركبات هذا القسم لها أهمية حاصة لاستخدامها على نطاق واسع في إنتاج كل من :

١- مساحيق الحمام الرغوية .
 ٢- شاميو منخفض الـ PH .

الألكيل سلقات

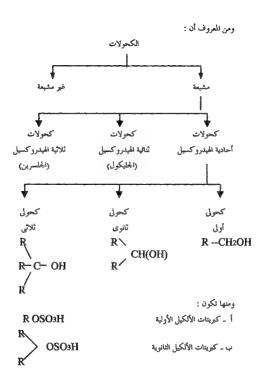
Alkyl Sulphates (RO SO3H)

قام بتحضيره العالم الألماني" هيدرير فيرك " Deutsch Hydrier Werke وأصبح من أهم أقسام المواد ذات النشاط السطحى المتمدة على اللهون لأهميتها . وقد بيعت أول هـذه المواد في ألمانيا عام ١٩٣٠ م تحت عدة أسماء تجارية منها :

وعما سبق نجد أن المادة الواحدة والتي لها اسم علمي واحمه يمكن أن يكون لها عدة أسماء تُعارية تبام تحتها .

تنقسم كبريتات الألكيل إلى نوعين هما :

ا - کوریتات الألکيل الأولية Secondary Alkyl Sulfates بات الألکيل الخاليل الثانوليد عليات الألکيل الثانوليد الثانوليل الثانوليد عليات الألکيل الثانوليد الث



الأكيل سلفات الأولية (كبريتات الألكيل) Primary Alkyl Sulphates

تعصيرها : تشقق الى مر أحماض دهنية + حلسرين . ١ – الزيوت أو الدهون ٧- الأحماض الدهنية . أحماض دهنية منفردة . ٤- كحول الحمض الدهني ____ كوت مع كبريتات الكحول الدهني. مادل بالقاري الماح القلوى للكحول الدهني المكبرت. ٥- كبريتات الكحول الدهنمي مثال : زيت اللوريك (زيت حوز الهند) يتشقق C11H23-C-OH حمض اللوريك (R-OH) C12H25-OH كحول اللوريك (R-SO₄H) كبريتات كحول اللوريك ♦C12H25-SO4H معادلة بأيدروكسيد الصوديوم صوديوم لوريك سلفات R-SO4Na) C12H25-SO4Na RCOOR~ أو ROH ➤ ROSO3H——→ ROSO3Na RCOOH کحولی صوديوم ألكيل سلفات ألكيل سلفات الدهن أو الحمض

أولا : تحضير الكحولات الدهنية

المواد الخام المستخدمة في تحضير الكحولات الدهنية :

! - الزيت والنمون fats أو الأحاض النمنية وهي :

- زیت جوز الهند .
- الشحم الحيواني .
- الدهون المهدرجة .
 - زيت النحيل .
- زیت نوی النحیل .
 - زيت العنبر.

وفى العادة لا تستحدم الزيوت عديدة عدم التشبع لأن الكحولات الناتمة منها العالية عدم التشبع لا تخضع للهدرجة .

٢- الشموع waxes :

والمستحدم منها هو الموجود في زيت كيد الحوت ،إلا أنه لم يعد متوافرا .

: paraffins (Cn H2n + 2) البارافينات (٣- البارافينات (

وهي هيدروكربونات مشبعة أى ترتبط ذرات الكربون داخل الجنوىء برابطة واحدة وترتبط باقى روابط ذرة الكربون بذرات الأيدروجين ومنسها " الميشان الإيشان البروبان ١٠٠ إلح " .

وتنتج الكحولات الثانوية مستقيمة السلسلة عن طريق أكسدة المواد البارافينية وتباع تحست اسم تحارى Tergitol إنتاج شركة . Union Carbide Corporation

: Olefines (Cn H2 n) الأوليفينات - 1

وغضر الكحولات مستقيمة السلسلة بتضاعل الأوليفين مع أول أكسيد الكربون عُست ظروف معينة .

: CH2 = CH2

تستخدم طريقة زحلر Ziegler process لبلصرة الإيثيلين وإنتاج كحولات أولية مستقيمة السلسلة لها عدد متساو من ذرات الكربون ثماثل للصنوعة من الدهون .

ويتوفر منها متتحات ذات أطوال مختلفة منها ما يسمى باســـم تجــارى Alfols مســحل لشركة Continental Oil Company .

طرق تحضير الكحولات الدهنية:

تحضر الكحولات الدهنية من الدهون أو الأحماض الدهنية بإحدى الطريقتين التاليتين :

ا - الهدرجة Hydrogenation - الهدرجة

وفيها تهدرج المواد الدهنية الخام وهي :

- أ _ الدمون .
- ب_ الأحماض الدهنية .
 - ج ـ الإسترات .

ظروف الهدوجة : تتم تحت ضغط مرتفع ٣٠٠٠ رطل / بوصة \ (مربعة) وفعى وجود كروميت النجاس كتمامل مساعد .

وتحت هذه الظروف تنشيع الأحماض الغير مشيعة للسلاسل الدهنية والكحول الناتج يكون مشيعا .

٧- الإختزال بفلز الصوديوم:

وتستخدم هذه الطريقة للدهون فقط ولا تستخدم للأحماض الدهنية . وفسى هذه الطريقة تختزل بحموعة الكربوكسيلات الموجودة فى الإستر دون أن تتأثر الروابط المزدوجة ، ولذلك فهى مفيدة فى إنتاج الكحولات الدهنية الفير مشبعة مثل كحول ألاوليل Oleyl alcohol .

والجدول التالي يلخص مميزات وعيوب الطريقتين :

الاعتزال بالصوديوم	الهدرجة تحت ضغط مرتفع	٩
استثمار رأس مال أقل	تكلفة تصنيع أقل	1
تستخدم الإسترات وحدها	تستخدم الإسترات والأحماض الدهنية	۲
تصنع الكحولات المثبعة والغير مشبعة	تشبع الروابط المزدوحة	٣
المناظرة		

و في العادة تستخدم كحولات الشحم الحيواني و كحولات زيت جوز الهند و زيت النحيل (زيوت الأنوية) بدون تجزئة و في هذه الحالة بطلق عليها Board cut ، أما اذا أجريت عليها عملية التجزئة للحصول على كحولات دهنية منفردة سميت الأهماص الدهنية المنفردة Narrow cut

مثل :

Lauryl alcohol C12 H25 OH	- كحول اللوريل
Merystyl alcohol C14 H24 OH	- كحول الميريستيل
Cetyl alcohol C16 H33 OH	- كحول اليستيل
Stearyl alcohol	- كحول استيريل
Oleyl alcohol	 كحول أوليل

ثانيا : كبرتة الكحولات الدهنية Fatty alcohols sulphation (SO4H)

: Sulfating agents عوامل الكيرتة

١- ثالث أكسيد الكبريت:

وهو أكثر عوامل الكونة الصناعية أهمية واستخداما وبصفة خاصة بعد اكتشاف المواد المثبتة stabilizers مثل البورات borates وهذه المثبطات تمنع بلمرة ثالث أكسيد الكبريت.

- فوائد استخدام ثالث أكسيد الكيريت :
 - سعره متحفض .
- عدم الحاجة إلى المزيد منه excess أثناء التفاعل .
- الكحول المكوت الناتج عالى النقاء يحتوى على أقل كمية من الأملاح الغير عضوية.
 عيوب استخدام ثالث اكسيد الكويت :
- نشاطه الشديد يتسبب في تكوين للزيد من اللون بخلاف استحدام عواصل الكبرته
 الأعرى .

٧- حامض الكبريتيك والأوليم :

يستحدمان على نطاق تحارى أيضا .

أو الد استخدامهما :

- الأنهما سائلان لذلك يمكن تقدير كمية كل منهما داخل أجهزة التفاعل .

عيوب استخدامهما :

لأن تفاعلهما يكون متوازنا equilibrium لذلك يستحدم للزيد من أى منهما
 ويتطلب ذلك إزالة الحمض التالف spent acid الزائد عن التفاعل ويؤدى أيضا
 إلى تكوين ملح في المنتج النهائي .

٣- حامض كلوروسلفونيك (CLSO3H) :

عامل هام للكبرتة التحارية .

قو الد استخدامه :

- سهل التداول .
- يكون منتجات فاتحة اللون .

غيو ب استخدامه :

أثناء التفاعل ينطلق غاز كلوريد الأيدروجين الذي يتسبب في حدوث مشاكل
 التاكل . ولذلك تنكون بعض أملاح الكلوريد في المنتج النهائي .

: Sulfamic acid (NH2 SO3H) حامض السلفاميك - ٤

له بعض الاستحدامات في التفاعلات التحارية .

أو الد استخدامه :

- يحافظ على عدم تشبع الكحول المكبرت.
- يحافظ على مواضع sites هامة أخرى قابلة للتفاعل .
 - يعطى كبرتة متزامنة مع تعادله إلى أملاح الأمونيوم .
 - عامل آمن.
 - ينتج أقل كمية من الملح الغير عضوى .
 - لايحدث تأكلا.

غيوب استخدامه :

- تكلفته مرتفعة.
- يتداول في حالة صلبة.
- يحتاج إلى مذيب للتفاعل .

كبرتة الكحولات الدهنية الشبعة طويلة السلسلة (معمليا) :

تتم باستخدام عوامل كوتة معتدلة مثل:

أ .. معقد ثالث أكسيد الكبريت البريدين Pyridine

ب معقد ثالث أكسيد الكويت داي أو كسان Dioxane

ج ـ معقد يوريا كلوروسلفونيك .

واستحدام معقدات ثالث أكسيد الكبريت يهدئ من نشاطه ويزيد من تفاعلات التنظيف.

كبرتة الكحولات المدهنية المشبعة طويلة السلسلة (تجاريا) :

وتتم سواء بطريقة الوحبات batch process أو بالطريقة المستمرة باستخدام أى من:

- ثالث أكسيد الكبريت .
 - الأوليم .
 - حامض الكبريتيك .
- حامض كلوروسلفونيك .
 - حامض سلفونيك .

والتفاعلات العامة هي :

ROH + SO3

ROH + H2SO4

ROH + CISO3H

ROH + CISO3H

ROSO3H + HCI

ROH + NH2SO3H

ROSO3NH4

كبرتة الكحولات الدهنية الغير مشبعة رمثل الأوليك) :

لا تستخدم عوامل الكبرتة العادية للأسباب التالية :

١- تتفاعل مع الروابط المزدوحة .

٧- تتفاعل مع محموعة الكحول الأولى .

لذلك تستخدم عوامل الكورته المعتدلة التي تقلل التفاعل مع الروابـط المزدوجــة ومــن هــذه العوامل المستخدمة ما يلي :

١- ثالث أكسيد الكيريت البويدين.

٧- حمض السلفاميك.

- ٣- ثالث أكسيد الكريت داي أوكسان.
- ٤ معقدات ثالث أكسيد الكبريت أو حمض كلوروسلفونيك مع أملاح غير عضوية .
 - ٥- معقدات اليوريا مع حمض الكبريتيك أو حمض سلفونيك .

ثالثًا : التعادل بالقلوي

القلوى المستخدم لمادلة كبريتات الألكيل هو:

- ١- أيدروكسيد الصوديوم.
- ۲ إيثانول أمين (ثلاثي وثنائي) .
 - ٣- أملاح الامونيوم .
 - ٤- أملاح الزنك.
 - ٥- أملاح الكالسيوم.
 - ٦- أملاح الماغتيسيوم .

وفي بعض الحالات يستحدم عليط من الأملاح ليكون المنتج أكثر فاعلية .

أملاح ألكيل سلقات

١- صوديوم أوريل سلفات

- Sodium Louryl Sulphates

٢- صوديوم ميريستل سلفات

- Sodium Myristyl Sulphates

٣- أحادى إيثانول أمين لوريل سلفات

- Monoethanol mine (MEA) lauryl Sulphates
 - ٤- تراى إيثانول أمين لوريل سلفات
- Triethanol amine (TEA) lauryl Sulphates
 - ٥- أمونيوم لوريل سلفات
- Ammonium lauryl Sulphates
- ٣- زنك لوريل سلغات

- Zinc lauryl Sulphates

٧- كالسيوم لوريل سلفات

- Calcium lauryl Sulphates

٨- ماغنسيوم لوريل سلفات

- Magnesium lauryl sulphates

٩- تراى ديسيل لوريل سلفات

- Tridecyl lauryl Sulphates

الخواص العامة الأملاح ألكيل سلفات:

منظفات ممتازة كاملة الفاعلية وأصبحت العامود الفقرى للشامبو فسى الأسواق . وتعتمد عواصها على :

أ _ طول سلسلة الكحول الدهني المكورت.

ب_ نوع الكاتيون المرتبط.

ولذلك تختلف حواصها حسب مصدرها والكحولات التي صنعت منها وبجب أن نتذكر أن كويتات الألكيل التي نحصل عليها هي حليط .

والخليط النموذجي منها هوالذي يتكون من:

ET1 - TTX.

. XYY = 1 £4

كدر = ١٦٤ .

. X Y = 1A4

١- اللوبان : يزداد ذوبان الكحولات المكبرتة كلما قصر طول السلسلة .

٧- الحواص المنظفة :

ا - تزداد الخواص المنظفة كلما قصر طول السلسلة ، فبالكحولات الدهنية المكبرته
 ا كا او الديمة عن الكحولات الحرارة المنحفضة عن الكحولات
 ا ك ١٩٥١ .

ب ـ تتأثر الحواص بنوع الكاتيون المتحد ، فمثلا نحد أن :

صوديوم الكيل سلفات له تأثير أقوى في نزع الدهون عن أمونيوم الكيل مسلفات أو تراى إيثانول أمين ، وبسبب هذا التأثير الشديد للمح الصوديوم فإنه يستحدم فقط فى الشامبو المعالج للشعر اللحتى . يهنما يستحدم فى مركبات الشامبو الأكثر شعبية مركبات أحادى إيثانول أمين وتراى إيشانول أمين التى لها تأثير منظف معتلل، وكذلك أملاح أمونيوم ألكيل سلفات لها أيضا تأثير منظف معتدل ونادرا ما تستحدم وحدها بسبب نقطة تصلبها العالمية وتستحدم علوطة مع أحادى إيثانول أمين وثلاثي إيثانول أمين ، والشامبو المكون من هذه المواد له حواص تنظيف وترغية حيدة ويجرك الشعرطها .

٣- خواص الترغية : رغوتها ممتازة وهي كما يلي :

أ _ كبريتات اللوريل تعطى رغوة أكبر حمما .

ب ـ كبريتات المبريستيل تعطى رغوة أكثر وفرة •

والخليط المكون منهما يكون أكثر توافقا ويعطى رغموة من النوع الكثيف الرطب وهي مفضلة للغاية .

ج ـ كبريتات السيتيل ضعيفة اللموبان حدا والخليط المكون من ١٢٥ و ك١٤ و لـ١٦ له رغوة ممتازة ويترك الشعر ناعما أملس حيد الرغوة في الماء العسر ٠

د ـ كبريتات الأوكتيل Octyl والديسيل Decyl فهما بالتحديد مثبطان للرغوة .

٤-- الثبات في الماء العسر :

فعالة تماما وممتازة الثبات في الماء العسر ، ويزداد تأثير الماء العسر على الكحولات المكبرتة كلما زاد الوزن الجزيفي لها ،

٥- التأثير المهيج:

- الكحولات المكوت (كابريليك) الله وكابريك لد ١٠ عيل أن تكون مهيحة irritant وعند إحراء التجزئة يمكن خفضها .
 - كبريتات الإلكيل ك ١٢٥ و ك ١٤٤ ليس لها تأثير مهيج ٠

٦- التزنخ: خالية من التزنخ.

٧- التوطيب : قوية النرطيب .

٨- الشطف : سهلة الشطف من على الشعر .

٩- تتوك الشعر ناعما أملس.

- - 7

- ١٠ خواصها الوظيفية وعواصها الملينة : تشبه عواص الصابون الذي له نفس الوزن
 الجزيد .
- ٩١- كبريتات الألكيل ١٩٤ و ١٩٤ : لها قوة تخزين حيدة كما أن تراى إيثانول أمين
 الكيل سلفات حيدة الثبات أثناء التحزين .

: 14 945

حساسة نحو التحلل في الوسط الحمضي والقلوى الساعن.

استخداماها :

- . Synthetic detergent bars الصناعية المناعية التعلقات المناعية -١
- تدخل في إنتاج الصابون المحلوط COMbo bars المتكون من صابون مضاف
 إليه منظفات صناعية .
- " لأن سلفات الإلكيل طويلة السلسلة لها حواص ممتازة في التنظيف والرطيب والترغية فإنها كثيرة الاستخدام في المنتجات السائلة مثل :
 - أ _ الشاميو وتضاف ينسبة ٧-١٥ ٪ .
 - ب ـ تستخدم بعض منتجاتها في معجون الأسنان كعوامل مرغية ومنظفة .
 - ج ـ سوائل غسيل الأطباق خفيفة المفعول .
 - د ـ رغوة الحمام bubble baths
 - هـ . المنظفات السائلة شديدة المفعول،
 - و _ شامبو السحاحيد rug shampoo
 - ٤- تستخدم في المنظفات المستعملة بطريقة الرش spray مثل:
 - أ _ كريمات الحلاقة .
 - ب ـ تراكيب تنظيف الأسطح الصلبة .
 - ج ـ كمواد استحلاب وانتشار في صناعة النسيج .
 - د ـ كيماويات تشغيل الجلود،

مسوديوم لوريل سلقات Sodium Lauryl Sulfate C12 H25 SO4 Na

ويباع تحت عدة أسماء تجارية منها :

المادة الفعالة	الحالة	الشركة المنتحة	الاسم التحارى	١
%YA	سائل	Henkel	Texapon N28	١
7,4.	ساتل	Kao	EMAL 30E	۲
7/4 £	ايريه	Kao	EMAL 10N	٣
7.9 £	مسحوق	Kao	EMAL 10P-HD	٤

يمكن الحصول على هذا المنظف في صورة مسحوق أبيض مكـون مـن منظـف مركـز مـع كويتات الصوديوم كـمادة مالكة .

والملح الناتج من عملية الكورتة باستحدام ثالث أكسيد الكوريت عالى النقاء وخمال من الكحولات الدهنية ومن الأملاح غير العضوية وله درجة مناسبة من اللزوجة .

وتقاس نقاوة صوديوم لوريل سلفات باستخدام الرقم اليودى وهي مرتبطة عموما بالخواص التائية :

- الترغية الجيدة .
 - العطيب.
 - التنظيف .

والجدول التالى بوضح بعض الأرقنام values الهامة والصفات ذات النشاط السطحى لأملاح صوديوم الكيل سلفات طويلة السلسلة .

Rin ROSO3Na	التوتــر الســطحى داي <i>ن سم</i> ۲۰٫۱ ــ ۲۰°م	ارتضاع الرغوة مسم ۲۰٫۱ – ۲۰ م ۲۰۱۰ خزء في المليون	اللوبان (٪) ۲۵ درجة م
C12 H25	٤٩,٠	71.	٧٨,٨
C14 H29	70,7	737	٠,٢٣٧
C16 H33	To, .	144	.,.0
C18 H37	1-,7	101	٠,٠٢
C18 H35 (oleyl)	۲۰,۰	777	مرتقع
C18 H35 (elaidyl)	177,1	7.7	مر تفع

خواصه:

- ١- الملح ضعيف الذوبان على البارد ، ويزداد الذوبان بارتفاع درحة الحرارة .
- ٧- يمكن الحصول على محلول مركز عند درجة الحرارة العادية (٣٥-٤٠ درجة م) .
- ٣- درجة تغيشته ولزوجته العالية جعلته أكثر ملاءمة في إنتاج الشامبو الكريمي وشامبو
 المسحوق .
- شديد الثبات في المحاليل القلوية والمتعادلة وضعيف الحمضية ولكنه يتحلل في المحاليل شديدة الحمضية .

غيزاته :

- ١- فاق جميع الأملاح الأعرى من حيث :
 - أ _ رغوته كبيرة الحمعم .
- ب ـ رغوته لامعة flash foam .
 - ٢ تنظيفه فعال وممتاز للشامبو
 - ٣- فعال في إزالة الدهون .
- ٤ لا يتأثر بوحود أيونات الكالسيوم والماغنسيوم .

عيوبه:

- ١- له تأثير مهيج إلى حد ما ،
- ٧- أقل ذوبانا عن أملاح الأمنيات Amins.

أمونيوم لوزيل سلفات Ammonium Lauryl Sulphate

ويباع باسم تحارى هو :

المادة الفعالة	制造	الشركة المتتحة	الاسم التحارى
7.1.	سائل	Henkel	Texapon ALS

وترجع شعبية هذا المنظف لمميزاته التالية :

- ١- حيد الذوبان .
 - ٧- حيد الرغوة .
- ٣- أكثر ثباتا عن أملاح صوديوم لوريل سلفات .

يجب الأعند في الاعتبار أن الملح يتحلل عن رقم PH حمضى (أعلمي من 1,0) مما يبيح عمل تراكيب من الشامهو منخفض اله PH .

ماغنسيوم لوريل سلفات Magnesium Lauryl Sulphate

استخداماته :

- ١- يستخدم في إنتاج مساحيق ممتازة لا تتكتل .
- ٢- مفيد في شامبو السحاجيد حيث تزال الأتربة عن طريق استخدام التغريبغ (
 الفاكيوم) وشفط الرغوة المتولدة باستخدام الفرشة brushing بأقل حجم من
 المحلول النظف .

الديرسو لات Mersolates Primary Alkyl (or-Alkene) Sulphonates R-SO3-Na

ر ع من الكحولات الأولية استخدم في منتحات التنظيف .

الأكيل سلفات الثانوية Secondary Alkyl Sulfate

خواصها:

١- رالحتها غير سارة.

٣- عوامل ترطيب ضعيفة.

٣- لها بعض الفاعلية من حيث الانتشار والاستحلاب.

٤- سهلة التحلل وبصفة خاصة إذا سمح لها أن تكون حمضية .

وتفاعل التحلل هو :

R-CH(CH3)-O-SO2ONa +H2O -

R-CH(CH₃)-OH + Na HSO₄

وملح بيكويتات الصوديوم الناتج من التحلل شديد الحمضية لذلك إذا بدأ التحلل فإنــه يسرع من انخفاض الـ PH ويعتبر عاملا مساعلها ذاتيا auto catalyst .

عيويدا :

مخيبة للآمال تماما كمنظفات ولا يوصى باستخدامها في صناعة الشامبو .

ومن مركبات هذا النوع ما يلي :

۱- مرکب Tergitols .

يوصى باستخدامه كعامل استحلاب بالمقارنة بعوامل الاستحلاب الأخرى .

- م کب Teepol-10 - ح

ويصنع هذا المركب من الأوليفينات المشتقة من الشموع وكمان هــو أول منظف صناعى سائل خال من الصابون و أول من قام بييعه هى شركة " شل Shell " عام ١٩٤٢ .

استخداماها :

- ١ لغسيل الأطباق والتنظيف العام .
- ٢- تخلط مع كبريتات الصوديوم وتحفف بالرش لإنتاج مسحوق يستحدم في إنشاج المساحيق
 الحالة من الصاد ن .
- "عظط مع الصابون إلاتتاج قطع الصابون tablets التي تستحدم الأغراض التواليت toilet التي تستحدم الأغراض التواليت purposes

وقد استخدمتها القوات المسلحة بالولايات المتحدة الأمريكية أثناء الحرب العالمية عام ١٩٣٩ – ١٩٤٥ .

أكول إيثر سلفات Alkyl Ether Sulfates

وتسمى أيضا ألكيل بولي إيثيلين حليكول سلفات

Alkyl Polyethylene Glycol Sulfates

طريقة التحطير:
الزيوت واللهون ملوقة التحطير اللهون اللهون

كحولات دهنية (CCH2 CH2) إثيرات الكحولات الدهنية وركبات أكسود الكحولات الدهنية وفي مذا التفاعل تتحد الكحولات الدهنية طويلة السلسلة مع عدد من حزايات أكسيد الإيثيلين (cthylene Oxide (OCH2 CH2 CH2 كما يلي :

(OCH2 CH2)n R-OH → R(OCH2 CH2)n OH

والهدف من إضافة بجموعات أكسيد الإيثيلين هو تحسين خواص المنتج · وبالنسبة للشحم الحيواني فإن إضافة وحدتين من أكسيد الإيثيلين هو الحد الأقصى لتحسين خاصيـة الذوبـان دون حدوث المخفاض كيم في قدرته على التنظيف ·

وكذلك يضاف وحدتان من أكسيد الإثيلين لحمض لوريك زيت حوز الهند ليكون :

C12H25 (OCH2 CH2)2 OH

ومع زيادة رقم أكسيد الإنتيلين يقل التأثير المهيج للمركب ، وعناما يصل إلى ٧ أكسيد rabbit eye test) يقترب التأثير المهيج من الصغر في اختيار عين الأرنب TEO) يقترب التأثير المهيج من الصغر في اختيار عين الأرنب تقلل حواص التنظيف والزيادة الكبيرة في عدد مجموعات الأوكسي إيثيلين إلى ١٥ (n-10) تقلل حواص التنظيف وتحسن خواص استحلاب فوبان أيون للمدن ،

وعند اتحاد الكحولات الدهنية مع أكسيد البروبيلين بدلا من أكسيد الإيثيلين فإنــه يتكــون المئات من الكحولات الثانوية باختلاف طــول سلســلة أكسـيد الــبروبيلين (سلســلة البروبوكســى propoxy chain/ للتحدة .

ولأن سلسلة أكسيد البروبيلين كارهة للماء نسبيا عند مقارنتها بسلسلة أكسيد الإبثيلين (سلسلة إيثركسي ethoxy chain) لذلك فإن المواد النائجة بعد عملية الكبرتة تكون مختلفة تماما عن الكحولات اللعنية المتحدة مع أكسيد الإبثيلين .

٤ - الكيرتة :

وتتم باستعدام نفس الكواشف reagents وتحت نفس ظروف كيرتـــة أمــلاح لوريــل سلفات .

الإثنان Ethylene $CH_2 = CH_2$ أ ـ عندما يتبلور الإيثيلين ينتج بولى إيثيلين (بولى ثين) . Ethylene PolymenZadon Polyethylene (Polythene) بلمرة CH2-CH2-)n) حاسرة n C2H4 ----ب ـ عندما يتبلمر أكسيد الإيثيلين ينتج بولي أوكسي إيثيلين . Ethylene Oxide PolymerZellon Polyoxyethylene CH2- CH2O-or- CH2- CH2- CH2- (CH2CH2O)n ج - ایٹیلین حلیکول Ethylene glycol CH2 - CH2 OH OH الجليكولات هي مركبات ثنالية الهيدروكسي Glycols = Dihydroxy alcohols بروييانين Propylene $CH_2 = CH-CH_3$ عندما يتكثف أكسيد البروبيلين مع نفسه (يتبلمر) ينتج بروبيلين حليكول . Propylene oxide PolymerZadon Propylene glycol

صوديوم ثوريل إيثر سلقات

Sodium Lauryl Ether Sulphate C12 H25 (OCH2 CH2)2 OSO3 Na Sodium lauryl 2EO Sulphate

Sodium lauryi 2EO Sulphate

• العند الإيثيلين له عواص ترغيه ممتازة - حيث 2EO حيث

وبمقارنة عواص هذا للركب بخواص مركبات كبريتات الألكيل Alkyl Sulphates

غد أن :

foam lighter اعف - ا

rmore open اكثر تفتحا

٣- سهلة الانهيار collapsing readily في وجود الشحم ٠

لذلك تحتاج إلى :

 foam boaster
 ا مقویات للرغوة

 Stabilizer
 ١٠ - مثبتات للرغوة

إلا أمَّا تلقى شعبية كبرة للأسباب التالية :

١- المادة أكثر حبا للماء وأكثر ذوباتا فيه عن صوديوم ألكيل سلفات

٧- يمكن ضبطها داخل مدى واسع من اللزوجة بإضافة كلوريد الصوديوم ٠

٣- مواد منظفة جيدة ،

٤ - مذيبات حيدة للمواد الغير قطبية مثل المواد الدهنية والعطور •

٥- أكثر اعتدالا على البشرة ٠

٣- قليلة الميل نحو تحلل الكيراتين keratin والشعر الجاف.

۷- ثابتة على مدى واسع من الـ PH عن كيريتات الألكيل .

(مع أنها عرضة للتحلل بالتحزين) ،

عيو إما :

أملاح الصوديوم تترك الشعر في حالة أفقر قليلا عن الحالة التي يستحدم فيها أملاح:

- الأمونيوم .
- أحادى إيثانول أمين .
- ثلاثي إيثانول أمين .

استخداماهًا :

- ١- الشاميو Shampoos
- . Shower foam شامبو النش
 - ٣- رغوة البانيو bath foam .
- . body cleaner منظفات الجسم -٤
- المنظفات السائلة خفيفة المفعول.
- ٦- (يستخدم ملح الماغنسيوم في إنتاج بعض أنــواع شــامبو الأطفــال لانخفــاض تأثــيره المهيج) .

صوديوم ميريستيل إيثر سلفات Sodium Myrestylether Sulphate

وتباع تحت أمهاء تحارية منها :

التركيز	الحالة	الشركة المنتحة	الاسم التحاري
7.٧٠	معجون	Henkel	Texapon K14 S70 special

الكيل بنزين - بولى أوكسى إيثيلين - سلفونات Alkyl Benzene Poly Oxyethyl Sulfonates

R-C6H4(OCH2 CH2)n SO3Na

ورمزها : أو

R-(OCH2 CH2)n SO3Na

وتركيبها الكميائي هو نفس تركيب ألكيل بنزين سلفونات السابق ذكرها وأضيـف إليـها مجموعات أكسيد إيثيلين OCH2 CH2 .

وإذا كانت مجموعة الألكيل تتكون من ١٢-٨ ذرة كربون فـإن للركب للكـبوت النـاتج يتميز بالخواص التالية :

١- في الماء العسر تكون فاعلية أدائه قريبة من فاعلية أداء الصابون .

۲ – منظف عتاز ۔

٣- يستخدم كعامل:

أ _ ترطيب .

ب_ استحلاب.

٤- ثابت عند PH = ٥,٥ ه الماثل للبشرة .

ومن الجدير بالذكر أن إزالة مجموعات الإيتوكسي OCH2 CH تضعف تأثير المركسب من حيث :

٠

- التنظيف ٠
- الاستحلاب ،

إلا أنه يستخدم كعامل ترطيب فقط .

ومركبات هذا القسم المتميز من المحلقات الصناعية المكوتسة ثابتة في المحلول القلوى أو الحمضى . وتستحدم يكثرة كمنظفات للأطباء وفي المستشفيات حيث لا يستحدم الصابون . وم. هذه الم كبات مركب " تراى تون اكس . Triton x - 200 " ، ٢٠٠ ".

ورمزه:

R_(OCH2 CH2)3 SO3Na

الكيل فينول – إيثيلين أكسيد – سلفونك Alkyl Phenol Ethylene Oxide Sulphates R-C6H4-(OCH2CH2)n OSO2 ONH4

وفي هذه المركبات استبدلت حلقة البنزين بحلقة فينول

OH

حلقة فينول

C9H19-C6H4-(OCH2 CH2)n-OCH2 CH2-OSO2 ONH4 : طريقة تحديرها

١- يحضر ألكيل فينول من :

.nonyl phenol - 1

đ

. octyl phenol - ب

٢- تجرى عملية اتحاد بحموعات أكسيد الإيثيلين مع حلقة ألكيل فينول وتسمى :
 light ethoxylation

۳- تجرى عملية الكبرتة sulphation باستحدام حمض السلفاميك sulphamic
 قدال الأمونيوه ورمزه :



واستخدام هذا الحمض يجنب حدوث عملية الكيرتة sulphonation لحلقة البنزين .

غيونها:

لا تتحلُّل بيئيا بكفاءة مما دفع بعض الدول إلى منع استخدامها .

ميثيل استر سلفونات Methyl Ester Sulphonates (MES)

(وتسمى) إسر المثيل الدهني الكيرتة Fatty Methyl Ester Sulphonates

أى: سلفونات الأحماض الدهنية المتحدة مع كحول الميثيل

ومن مركبات هذا النوع ملح " صوديوم ميثيل استر سلفونات " sodium MES وهو ملح حيد يتحلل بيتيا بنسبة ١٠٠٪ .

طريقة التصنيع :

١- تتحد أحماض الزيوت التالية مع كحول الميثيل مكونة إستر الميثيل الدهني :

- أحماض زيت حوز الهند .
- أحماض زيت نوى النحيل .
 - أحماض الشحم الحيواني .
 - أحماض زيت النخيل .

7

 - يكبرت sulphonated إستر الميثيل الدهني تحت ظروف مناسبة لتتحمد بحموعة SO3H مع ذرة الكربون التالية لجموعة الإستر .

٣- يمادل الناتج بالقلوى .

غيزاقا :

١- لها نشاط سطحي جيد .

٢- لها قدرة كبيرة على إزالة القشر Scum .

الجنسريدات الأحادية الدهنية المكبرته Fatty Monoglycerides sulfates أو (منقفت الجنسريدات الأحادية الدهنية) Sulfated fatty Monoglycerides

ورمزها :

U H2C-O-C-R

н с-он |

H₂C-OSO₃ M

ا او

O R-C-O-CH2-CH-CH2-OSO3 M[†]

OH

حيث M = الفلز المتحد مثل الصوديوم Na .

دخلت هذه المركبات إلى الولايات المتحدة عام ١٩٤٠ عن طريق شركة كوبليست بالموليف Colgate-Palmolive Co وتحضر من ثلاث مواد عام هي :

١- الدهون (زيت حوز الحند) .

۲- حلسرول .

٣- حامض الكم يتبك.

H₂C-COOR H₂C-OH H₂C-COOR

 $HC\text{-COOR} + 2 HC\text{-OH} \xrightarrow{\text{H2 SO4}} H \text{ C-OH} + 3\text{H2O}$

H2C-COOR H2C-OH H2C-OSO3Na

وفي بعض الحالات تتفاعل الدهون أو الأحماض الدهنية مع حامض الأوليم ثم تعالج بحمض الكويتيك حلسرول وتميل الجلسريدات الأحادية الدهنية المكوتة إلى عدم الثبات إلى حد مـــا لسبين هما :

- أ _ حساسية رابطة الكربوكسيلات إلى التحلل القلوي .
 - ب _ حساسية رابطة السلفات إلى التحلل الحمضي .

لذلك تتحذ احتياطات حاصة عند تحضيره لتقليل هذه التفاعلات .

ومن أمثلتها :

- ۱- أحادي اللورين (حلسريد أحادي) mono-laurin .
- . Ammonium Coconutacid monoglyceride sulphate -v

غيزاهًا :

- ١- أملاح الصوديوم حيدة الذوبان وتسلك نفس مسلك أملاح الصوديوم لوريل سلفات.
 - ٣- ممتازة التنظيف والرغوة .
 - ٣- حيدة الثبات في الماء العسر.
 - ٤- توك الشعر ناعما Soft ولامعا .

استخلامالة :

- ۱- عندما تحتوى بجموعة الألكيل (R) على ١١ ذرة كربون فإنها تكون منظفات عتازة للشامبو . ويجب حفظها في حالة متعادلة أو قليلة الحمضية حتى لا تتحلل ويتكون صابون حمض دهني .
 - ٧- تستحدم كأساس للشامبو واسع الشعبية في الولايات المتحدة .
 - ٣- تستحدم في إنتاج قطع صابون المنظفات الصناعية .
 - ٤- تدخل في صناعة المنظفات حفيفة المفعول .

٥- تدخل في صناعة معجون الأسنان.

٦- المركبات المحتوية كـ18 لها أفضل قوة ترغية وأعظم تأثيرافي خفض التوتر السطحي .

ألكيل جاسريل إيثر سلفونات

Alkyl Glyceryl Ether Sulfonates

أو : إيثر الجلسريل الدهني للكبرت

Fatty Glyceryl Ether Sulfonates

ورمزها :

Je.

H2C-O-R

нс-он

H2C-SO3 Na

R-O-CH2-CH-CH2-SO3 M

وتحضر من تفاعل الكحول الدهني مع epichlorohydrin ثم التفاعل مسع صوديوم

0

ROH+CH2-CH CH2 CI H2SO4 ► ROCH2 CHOHCH2 CINAOH

ROCH2 CH CH2 + Na Cl^{NaHSO3} → ROCH2CHOHCH2SO3Na O

والحوافز المستخدمة هي :

۱- کلورید القصدیر stannic chloride

٢- هاليدات الألومنيوم .

. BF3 -r

٤- حمض فلوروبوريك .

٥- هاليدات الزنك والحديد.

عن اللها :

١- رغوتها لامعة flash foam متازة .

٢ -- معتدلة على البشرة .

- ٣- حيدة الثبات لاتتحلل عند جميع درجات الـ PH .

استخدامتها :

١- تستخدم في الشاميو على نطاق واسع .

٧- السوائل حفيفة المفعول .

٣- قطع صابون المنظفات .

الكاتول أميدات سلفات Sulfated Alkanol Amides

Sunateu Aikanoi Amides

تحضر بتفاعل أحد أملاح الإيثانول أمين مع الأحماض الدهنية طويلة السلسلة .

أولا : طريقة تحضير أملاح الإيفانول أمين :

يطلق على أملاح الإيثانول أمين اسم الكحولات الأمينية وهي مركبات يحتوى حزيقها على:

أ _ بحموعة أمين Amino .

ب محموعة هيدروكسي hydroxy .

ثلاث أنواع:

. Monoethanolamine HOCH2 CH2 NH2 أ .. أحادى إيثانول أمين

وتحضر من تفاعل الأمونيا NH3 مع أكسيد الإيثيلين لإنتاج أملاح الإيثانول أمين .وهــى

- ب _ ثنائي إيثانول أمين Diethanolamine (HOCH2 CH2)2 NH
 - . Triethanolamine (HOCH2 CH2)3 N ج ـ ثلاثي إيثانول أمين

ثانيا : طوق تحصير صلفات الكانول أميدات :

١- من أحادى إيثانول أميدات الأحماض الدهنية طويلة السلسلة : وهــ و قسـم هــام مـن
 المواد ذات النشاط السطحى الفير أيونيه يسهل كبرتنها إلى مواد ذات نشاط سطحى
 أيه نامة عدام كورته مناسب كما يلى :

RCO-NHC2H4OH

RCO-NHC2H4OSO3Na+Na Cl

Na OH

RCO-NHC2H4OSO3Na+Na Cl

٢- من N-allyl-myristamide مع حمض الكبرينيك: وهي الطريقة المستحلة
 لتحضير الإلكانولات أميدات المكبرتة.

R CO-NH CH2 CH=CH2 H2SO4 Na OH RCO-NHCH2 CH CH3

OSO3 Na

٣- من كلوريدات الحمض الدهني :

RCOCl + NH2 C2H4OSO3Na → RCONHCH2 CH2OSO3Na

وعند تحضير الإلكانول أمين تجاريا يفضل في وجود كحول منخفض الوزن الجزيئي أسا عند تحضيره معمليا ، وفي العادة يستخدم مذيب مكلور chlorinated وأيضا في العادة ما يكون للرغوب فيه عدم إتمام عملية الكبرتة حتى نهايتها لأن المواد الأولية التي لم تتضاعل تساهم في التنظيف .

وتباع أملاح الكانول أمين على صورة سوائل تركيزها ٣٠- ٤٪ وهي صفراء اللـون تميـل إلى القتامة بالتحزير خاصة عند تعرضها للضوء .

غيز اهًا :

١- أكثر ذوبانا وانتشارا .

٧- لها خواص ترغية جيلة .

٣- نقطة تغيشها أقل

٤ - أكثر اعتدلا .

ه- أقل نزعا للدهون .

٣- أفضل تجانسا مع الإضافات الأعرى .

استخداماهًا :

١ - تفضل عن أملاح الصوديوم لميزاتها السابقة .

٢- تعتبر الأساس للعديد من الشامبو السائل واللسيونات . وفي الغالب بدون إضافات
 أعرى سوى اللون والعطر .

- ٣- تضاف إلى الشامبو بنسبة ٧-١٥٪ من الوزن الحاف .
 - ٤- قطع الصابون .

أملاح أحادى إيثانول أمين (MEA) :

أ ـ لونها فاتح .

ب _ أقل عرضة لتلف الأكسدة عن أملاح TEA .

ج ـ أكثر حساسية نحو الأملاح المعدلة للزوجة وخاصة أسلاح الكلوريدات عن أسلاح TEA .

أملاح ثلاثي إيثانول أمين (TEA) :

وهى أكثر استخداما . وفى بعض الحالات تستخدم مع أملاح الصوديوم فى شامبو واحد فيكون شديد الفاعلية .

إسترات وأميدات سنفونات Ester and Amide Sulfanates وتسمى أيضا Sulfo Alkyl esters and amides

: Sulfo Alkyl esters الكيل استرات - المافو الكيل استرات

أو أيزيثيونات Isethionates

أو الكيل أيزيثيونات Alkyl isethionates ورمزها :

R-COOCH2 CH2 SO3 M

ويسمى تجاريا : إيجيبون أ Igepon A

أو هوستابون أ Hostapon

ومن أملاحها :

-Sodium coconut isethionate

-Calcium coconut isethionate

: Sulfo Alkyl amides ٢- سلفو الكيل اميدات

أو الكيل ميثيل توريد Alkyl Methyl amides

: lajay

RCOO N CH2 CH2 SO3 M

CH₃

Igepon T ويسمى تحاريا : إيجيبون تي le هوستابون تي Hostapon T

وملحه :

-Sodium Oleic Methyl Touride

وهذه المركبات دخلت المانيا عام ١٩٣٠ عن طريق شركة L.G.Farben وتجرى عملية الكورتة باستعدام اسر وسط أو مجموعة أمين بين السلسلة الدهنية الكارهة للماء ومجموعة السلفونات.

وكانت الإيجابونات تمثل المحاولات المبكرة للتغلب على:

- حساسية الماء العسر.
- عدم ذوبان الصابون في الوسط الحمضي .

وأكثر الواد الشائع استخدامها هي :

١- الأحماض اللهنية لزيت حوز الهند.

٢- حمض الأوليك.

٣- الأحماض الدهنية للشحم الحيواني.

3- كلوريد الجمض الدهني.

المادة الوسيطة intermediate لتصنيع إيجيبون أ هي :

صوديوم الذيثيونات HOC2 H4 SO3 Na الذيثيونات وتحضر بتفاعل أكسيد الإيثيلين مع محلول صوديوم بيسلفيت sodium bisulfite



ويجفف المحلول الناتج لأن المطلوب أن يكون المركب في الصورة الجافة المادة الوسيطة لتصنيم إيجيبون تي هي :

د میثیل تورین N-methyl tourine

وتحضر بتفاعل صوديوم ايزيثيونسات مع ميثيل أمين عنىد درجية حرارة ٢٠٠-٢٥٠ م وضغط ٧٠٠ - ٩٠٠ باوند / بوصة ٢ .

HOCH2 CH2 SO3Na + CH3NH2-→ CH3NHC2H4 SO3Na+H2O (ن ميثيل تورين)

وإذا استخدم الزيد من ميثيل أمين تكون ثنائي تورين

Ditaurines CH₃ N (C₂H₄ SO₃ Na)₂

تحضير كلوريد الجمض الدهني:

يحضر بتفاعل الحمض الدهني مع ثبالث كلوريد القوسفور أو كلوريد ثيونيل thionyl chloride

3RCOOH + PCl3 3RCOCl + H3PO3 → RCOCl + HCl + SO₂ RCOOH + SOCk -

طرق تحضير إيجيبون A :

١- يحضر بتفاعل أيزيثيونات الصوديوم مع كلوريــد الحميض الدهني داخل وعــاء مـن الاستناس استيل باستخدام قلاب بطيء شديد المفعول heavy duty تحت تفريغ شديد لإزالة غاز الأيدروجين المتكون وكفاءة إزالته تؤثر في المنتج وفي حودته .

RCOCl + HOC2H4 SO3Na - RCOOC2H4SO3 Na + HCl ٧- الطريقة التحارية : يحضر بتفاعل ايزيثيونات الصوديوم مع الحميض الدهني مباشرة والمركب الناتج هو إستر مكبرت مختلط مع الحمض الدهني الغير متفاعل . وقد وحد

أنه مفيد في تصنيع المنظفات وفي إنتاج قطع الصابون المحتلطة combo ويحتوى قطع صابون المنظفات الصناعية Dove على إيجيبون أكسادة فعالمة مع حوالي

> ٢٥٪ حمض استياريك حر . طرق تحضم ايحسون T:

١- الطريقة التحارية وتسمى بتفاعل شوتن بومان Schotten- Baumann كلوريد الحمض الدهني .

CH₃

RCOCI+CH3NHC2H4SO3Na NaOH RCONC2H4SO3Na+NaCl+H2O

الطريقة :

يضاف كلوريد الحمض الدهني إلى ن ميثيل تورين (مع كمية زائدة قليلا منه) بينمما يضاف أيدروكسيد الصوديوم باستمرار للحفاظ على PH = 9 ونظرا لأن التفاعل طاردا للحرارة فيحب تويده للحفاظ على درجة حرارة التفاعل فيما بين ٣٠--٤٠٪م.

التفاعل المباشر بين الحمض الدهني في وجود مواد حمضية كمواد مساعدة للتفاعل
 مثل:

- . - حمض البوريك .
- . benzene phosphinic acid
- حمض بنزين قوسقينيك
- . phosphorous acid
- حمض القوسفور

والناتج يكون خاليا من الملح ومفيدا في إنتاج قطع صابون المخلوط cembo .

غيزات ايزيفيونات أ:

- ١- لها نفس خواص كبريتات الألكيل التي لها نفس طول السلسلة .
 - ٢- قوة ترغيتها لها نفس حودة ترغية صوديوم لوريل سلفات .
 - ٣- معتدلة حدا على فروة الرأس والشمر .
 - ٤- لا تتأثر بأملاح الكالسيوم .

عيويما :

تتحلل في الحاليل لذلك ينحصر استخدامها في إنتاج:

- أ _ المساحيق .
- ب _ صابون المنظفات .
 - مميزات التوريد إيجيبون تي :
- ١- تاثيره معتدل ولكن أقل من تأثير إيجيبون أ .
 - ٧- يترك الشعر بعد الفسيل بحالة عتازة .

استخدامات إيميبون T, A:

- ١- لهما قدرة تنظيف ممتازة .
 - ۲- يزيلان صابون الجير .
- ٣- مما القدرة على الترطيب.
- 2- يستخدمان في تراكيب الصابون .

وقى عمليات تشفيل النسيج .
 وقى طفو الخامات .
 وفى التراكيب الزراعية .

أحماض عديدة الكربوكمبيل المكبرتة

Sulfonated Polycarboxylic acids

Sulfonated esters and, amides of polycarboxylic acids, sulfosuccinates and Sulfosuccinamates

Sulfonated esters of polycarboxylic acids : וُولا

(Sulfosuccinates)

المثال الواسع الاستخدام هو:

رمزه :

Di-2-ethylhexyl ester of sulfosuccinic acid

الاسم التجارى: Aerosol OT

SO3Na C2H5

CH COO CH2CHC4H9

CH2COOCH2CHC4H9

CY45

١- سلفو سكسينات ثنائية الاستو:

تحضر عن طريق تفاعل ۲ جنوى، من الكحول مع ۱ جنوى، من حمض الماليك أو حمض الماليك الخال من الماء maleic anhydride في وجود عامل مساعد حمضي يليه الكبرتـه sulfonation استخدام صوديوم سلفيت أو صوديوم باى سلفيت

$$\begin{array}{c|c} SO3Na \\ \hline CHCOOH & CHCOOR & CHCOOR \\ \hline + 2ROH & NaHSO3 \\ \hline CHCOOR & CH2COOR \\ \hline \\ CH2COOR & CH2COOR \\ \hline \end{array}$$

٢-سلفو سكسينات أحادية الاستو:

تحضر بتفاعل كميات متساوية الجزيء من حمض الماليك الخالى من الماء والكحول الدهني في وجود عامل مساعد حمضي يليه بالتفاعل مع صوديوم سلفيت .

عُورُ الْمُنا:

١- متوسطة الترغية والتنظيف .

٢- معتدلة التأثير على البشرة .

٣- تأثيرها المهيج على العين ضعيف حدا .

استخداماها:

تدخل في إنتاج العديد من تراكيب الشامبو المعتدل مثل : شامبو الأطفال منخفض الـPH.

Sulfonated amides of poly carboxylic acids: 40

(Sulfosuccinamates)

مغل :

عيزات سلفوسكسينات وصلفوسكسينامات:

١ - لهما ترطيب وانتشار ممتاز .

٢- لهما خواص ترغية حيدة .

استخداماتمما :

١- انتشار الحير .

٢- زيوت التشحيم .

٣- السوائل الهيدروليكية .

٤- عوامل مضادة للضباب على الزجاج .

" ألفا سلفو الأحماض الدهنية " Alfa-Sulfo Fatty Acids

الأحماض الدهنية المكرتة - ألفا طويلة السلسة . هي مجموعة جديدة نسبيا ، لها استعدامات تجارية عدودة .

رمزها :

R CH COONa SO3 Na

طرق تحضيرها :

تحضر بتفاعل ثالث أكسيد الكيريت السائل الثابت مع الحمض الدهني المذاب فسى مديب مكلور عند درجة حرارة ١٥- ٢٠ م وبعد ذلك يستحن الخليط للتفاعل إلى ٢٠ درجة مثوية لمدة ساعة ثم يورد إلى ١٠ م ثم يرشح .

RCH2 COOH + SO3 _____ RCH COOH | | SO3 H

ويمكن أيضا استخدام حمض كلورو سلقونيك لهذا التخليق .

كما أن إضافة بحموعة حمض السلفونيك إلى حزىء الحمض الدهني يضاعف من فاعليته ويمكن إجراء هذا التفاعل مع واحد أو اثنين من هذه المجموعات الحمضية ويحدث التعادل أو لا ثم يستكمل بمحموعة حمض سلفونيك الأقوى .

ويمكن تحضير الإسترات الثنائية Diesters بواسطة حمن الكلوريد di-silver أو بطريقة مباشرة أكثر عن طريق تفاعل أسلاح ثنائية الفضة di-silver للأحماض الدهنية المكرته الفا مع ايوديدات الألكيل وأكثر الطرق للعملية للستخدمة لتحليق داى إبليل الإبلين هي:

الخواص الطبيعية :

والنشاط السطحي لأملاح واسترات الفا اللغو الأحماض الدهنية :

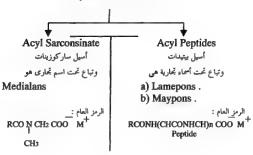
١- لها خواص انتشار حيلة لصابون الجير .

٢- تخلط مع الصابون لإنتاج قطع صابون الماء العسر ولإنتاج منظفات الغسيل .

٣- تعويم الحامات .

٤- مثيطات للتأكل.

أسيل الأحماض الأمينية N-Acylated Amino Acids



وهى المشتقات الدهنية للأحماض الأمينية والعروتينات. وأنتحت في منتصف صام ١٩٣٠. وهذا القسم من المركبات يمثل بحصوعة أكثر أهمية للمواد ذات النشاط السطحى الأنيونية التمى لا تحتوى على بجموعة السلفات أوالسلفونات .

أولا: أسيل ببعيدات:

ط ق التحظم :

تحضر عن طريق تكتيف الأحماض الدهنية مع البروتينات المتحللة والمشتقة من بقايا الجلد ومن المواد البروتينية الأحرى سهلة التحلل وقد تم تصنيع المركبات التالية :

Potassium Coconut Hydrolyzed animal protein

1-Maypons

Triethanol amine Cocoyl Hydrolyzed animal Protein

2-Lamepons(Potasium Coconut hydrolyzed animal proteins).

Triethanol amine cocoyl hydrolyzed animal protein

: العدادا المحادات المحادات

-Protein condensates with cocofatty acid.

- -Protein condensates with oleic acid.
- -Protein condensates with abietic acid

غيزاتها :

. mild معتدلة

٢- رغوتها ليست حيدة مثل كبريتات الألكيل إلا أنها تتميز بأنها:

أ _ناعمة .

ب ـ کرېپه creamy

ج ـ سهلة الشطف .

٣- تستحدم مخلوطة مع كبريتات الألكيل بهدف:

أ _ تقليل تهيج البشرة .

ب ـ الساهمة في الرغوة .

ج ـ المساهمة في الاعتدال وفي خواص التنظيف .

٤- تتحانس مع المنظفات الكاتيونية .

٥- عامل انتشار حيد لصابون الجير (صابون الكالسيوم)

الاستخدامات :

1- تدخل في إنتاج مستحضرات التحميل.

٢- تدخل في إنتاج الشاميو وتتوك الشعر :

ا ـ لامما Lustrous

ب ـ طيما manageable

ج - حريري الملمس.

ويقال: إن استخدام أملاح triethanol amine lipoproteins مع مواد ذات نشاط سطحى أنيونية ومترددة تجمل للشامبو فاعلية في إصلاح أطراف الشعر المنفصلة والتي تمثل مشكلة خاصة للفتيات الصغيرات طويلة الشعر.

ثانيا: أسيل ساركوزينات:

وهي منتجات متكفة من الأهماض الدهنية مع الساركوزين . الساركوزيز(Sarcosien (N- methylglycine الساركوزيز)

وهو حمض أميني مخلق ويحضر بطريقتين مختلفتين هما :

H2O

1-CH3 NH2 + HCHO + HCN — CH3NH CH2CN — CH3NHCH2COOH

2-CH3NH2 + CI CH2 COOH ____ CH3NH CH2 COOH + HCI

طريقة تحضي Medialans

طريقة " شوتن باومان " Schotten-Baumann وفيها يتفاعل كلوريد الحمض

الدهني مع الساركوزين.

RCOCI+ CH3 NHCH2 COONa+NaOH——— RCON (CH3)CH2 COONa+NaCI+H2O

ومن مركباتها:

١- صوديوم لوريل ساركوزينات .

٢- صوديوم ميرستيل سار كوزينات .

عبد الما:

١~ حيدة الرغوة .

٧- تكسب البشرة والشعر ملمسا حيدا.

- ها تأثير ملطف conditioning action

ع- مواد مساعدة ممتازة لكبريتات اللوريال أو المنظفات المارددة ، والمنتج ممتاز يعطى
 رغوة كريمية عند دلكه.

٥- تأثيرها المهيج للعين عائل تأثير لوريل سلفات .

- تابئة تماما عند PH منحفض إلا أنها تفقد يعض حواص الترغية .

 كات تتحانس تماما مع مدى واسع من المنظفات الكاتيونية التى لها تأثير ملطف أو المبيدة للحراثيم .

استخداماها

 ١- لما أهمية عاصة في مستحضرات تنظيف الأسنان ومعاجينها لقدرتها على وقف نشاط الأنويم الذي يحول الجلوكوز إلى حمض اللاكتيك في الفه.

٧- لها أهمية كبيرة في منتجات الشامبو .

مشتقات اوریل سارکوزین N-lauroyl derivatives of sarcosine

وهي:

الجمطى	درجة إنصهار الحمض
	الحرارة درجة م
1-N-Lauroyl glycine	119-114
2-N-Palmitoylglycine	177-171
3-N-Lauroylalanine	1.0~1.8
4-N-Lauroyl-B-alanine	90-98
5-N-Lauroybc -aminobutyric acid	1.7-1.7
6-N-LauroyE -aminocaproic acid	^7-V
7-N-Lauroydc -aminocaproic acid	AY9
8-N-Lauroyl methionine	Y0,0-Y1,0
9-N-Lauroyl serine	1.7,0-1.7
10-N-Lauroyl phenylalanine	1
11-N-Lauroyl-p-aminobenzoic acid	771-77.
12-N-Lauroylac -aminophenylacetic acid	118-117
13-N-N-Dilauroyllysine	171-119,0
14-N-Lauroyl glutamic acid	97-90

وتستخلم هذه المُشقَّات في الأغراض التالية :

١- مواد ذات نشاط سطحي .

٢- عوامل مضادة للإنزيم antienzyme في تراكيب:

. tooth paste أ _ معاجين الأسنان

ب ـ غسيل الفم mouth washes بسبب فاعليتها في تقليل التكوينات التحويفية . cavity formation

٣- مستحضرات التحميل .

٤- تراكيب الشاميو حيث إنها تحسن تصفيف الشعر.

ه- في منظفات الأيدي hand cleaner.

- الله عنظمات السحاحيد carpet cleaner.

٧- تعويم الخام .

٨- مثبطات التآكل في منتحات البترولية .

ومن أجل استخدامها في تراكيب العناية بالفم oral care يجب أن يكون "صوديوم ن-لوريل ساركوزينات "عاليا النقاء نسبيا ولتحقيق ذلك يجب الاهتمام بضبط ظروف التفاعل مثل:

أ ـ رقم الأس الأيدرو حيني PH .

ب .. درجة الحرارة .

ج ـ النسب الجزيمية molar ratios للكواشف ، وذلك لتقليل التحلل القلوى لكلوريد الحامض الدهني إلى صابون .

وحاليا يستخدم "صوديوم ن- أسيل acyl حلوثامات " في منتجات الصابون وتسوق كمشتقات الـ :

الوريل Lauroyl .

سترويل Stearoyl سترويل

. Oleoyl أولويل

وهي مواد ذات نشاط سطحي ممتاز ومعتدلة حدا .

نالتا: أسيل لاكتيلات Acyl Lactylates : اسيل الكتيلات

CH3

ورمزها :

R-CO [O-CH-CO]n-O M

وحيث 🛚 = ١ إلى ٣

وتصنع من تكتيف الحمض الدهني مع حمض اللاكتيك Lactic acid وهي مشتقة من مركبات تخلق طبيعيا على سطح الجلملد وحسب طول سلسلة الحمض الدهني تكون عواصه الطبيعية التالية :

. cleansing	– التنظيف
.Foaming	- الرغية
. thickening	- التغليظ
. emulsifying	- الاستحلاب
. antistatic	- مضاد للاستاتيكية
. conditioning	– التلطف
. improve texture	- تحسين القوام
. manageabilitye	- سهولة التصفيف

بولى الكراكسوات إيثر جليكو لات Polyalkoxylated Ether Glycollates

هذه المحموعة من المواد تغطى إيثرات كل من :

1- œ-hydroxylated acid

2- poly alkoxylated fatty alcohols

وأقدم المركبات المعروفة هي :

Sandopan DTC (Trideceth-7Carboxylic acid) من إنتاج شركة سانفوز أه Alkyl Ether carboxylic Acids

ورمزها:

R-O(CH2-CH2-O)n CH2-COOH

حت R الـ ۱۳۵

7,0- n

وأحدث المركبات:

-Polyglycerolated glycolic ethers and thioethers

بالإضافة إلى احتواثها على بحموعات :

-oxyethylene

-oxypropylene

او

وهذه المركبات:

١- معتدلة .

٢- لها بعض الخواص الملطقة تزداد باغتفاض رقم الأس الأيدروجيني PH

٣- تعطى رغوة كريمية .

٤ - تحسن تزيت الشعر.

المواد ذات النشاط السطحي المحتوية على فوسفور **Phosphorus-Containing Surfactants**

المواد ذات النشاط السطحي المعتمدة على الدهون والمحتوية على فوسفور مؤكسبد كجزء

عب للماء تشمل:

أ ـ منتجات طبيعية مثل:

Lecithin ١ – الليسيثين **Phosphatides** ٢ – الفو سفاتيدات

ب _ غلقات عضوية مثل :

Phosphates ۱ – قو سفات Phosphonates ۲ – فو سفو نات

"الليسيثين "

وهو في الواقع مادة ذات نشاط سطحي مترددة والشكل البنائي العام لها هو:

حيث k و الله عجموعتا الكيل كه ١ وك٧١ (مشبعة و الو غير مضبعة) مستقيمة السلسلة والجزء الأمينو amino مشتق من الكولين choline

وليسيئين فول الصويا يكون :

- يابسا (غليظا) stiff
- waxy شميا
- برتقاليا أوبني اللون .
- يحتوى على ٣٠-٣٥٪ زيت قول صويا .

استخدامات الليسيثين التجاري :

- ١- عامل استحلاب فعال يذوب في الزيت .
 - ٧- عامل إنتشار .
 - ٣- يستخدم في المنتجات الغذائية .
 - ٤ -- عامل مضاد للأكسدة .
- ه- عامل مضاد للطرطرشة antispattering في المرجرين .
- " عامل مخفض للزوحة viscosity-reducing في الشيكولاته .

' الفرسفات والفوسلونات المخلقة ' Synthetic phosphate and phosphonate

المواد ذات النشاط السطحى المعتمدة على based-on الفوسفور نادرة نسبيا .

تحضير الإسترات الأحادية لحمض القوسفور monoesters of phosphoric acid : عن طريق تفاعل الكحولات الدهنية مم ثالث كلوريد الفوسفور ثم تحلل الكلوريس الفير

عواصها :

- ١- مادة منظفة ضعيفة نسبيا .
- ۱- مادة ملينة plasticizing .

أما الكميات ذات الأهمية التجارية من المواد ذات النشاط السطحي المعتملة على الفوسفور فهي المشقة من حمض الفوسفوريك وعديد الفوسفوريك.

: alkyl phosphates تحضير الكيل فوسفات

أ .. عن طريق تفاعل الكحولات الدهنية مع أوكسي كلوريد الفوسفور يليه التحلل

ثم التعادل:



والأملاح النائجة هي صوديوم ألكيل سلفات حيث n-Octyl = R

n-Decyl

n-Hexadecyl Eicosyl

ب ـ عن طريق تفاعل الكحولات الايثوكسيلية في نفس التفاعل لإنتاج إسترات أحادية
 وثنائية وثلاثية . مثل:

3-) [R (OC2 H4)n O]3 P=O

ومشتقات حمض الفوسفونيك phosphonic acid ذات النشماط السمطحى هى للركبات التي لها رابطة كربون- فوسفور،

وتحضر ثلاثي الكيل فوسفيت مع هاليد الألكيل :

وأمثلة المواد القوسقورية المعنية المضرة بمذا التفاعل مايلي :

1- n-Alkoxy methyl phosphonic acids

ROCH₂ PO(OH)₂

2-00 hydroxy phosphonic acids

R CH-PO (OH)2

OH

3-Long-chain phosphnic acids

C12H25 PO(OH)2

4-& phosphono fatty acids

R CH COOH

PO(OH)2

هذا وقد اكتشف "جنجرمان "Jungerman " ومساعدوه تفاعلا جديدا لتخليق مشتقات حمض الفوسفونيك مع الأوليفينات يعتمد على تفاعل الأوليفين مع ثالث كلوريد الفوسفور في وجود عامل مساعد فريدل كرافت .

حيث OH= x أوCl وهو تفاعل عام للأوليفينات ويطبق بنحاح على :

١ - الفا أوليفينات

٢- التراكيب البنائية structures كثيرة التفرع مثل ٢و١٤و٤ ثلاثي ميثيل ٣- بنتين

٣- مواد دهنية غير مشيعة مثل:

ا ـ ميثيل أوليات methyl oleate .

ع ری روز . olive oil .

وفي معظم الحالات يجرى التفاعل عند الرابطة المزدوجة التي تتحلل إلى الحمض المناظر أما كحول أوليل فإن مجموعة الهيدروكسيل الطرفية فإنها تتفاعل أيضا لتكون داى الكيل فوسفيت .

استخدامات الواد ذات النشاط السطحي المحوية على القوسفور:

١- تعمل كعوامل استحلاب .

۲- عوامل ترطیب .

٣- منظفات .

٤- تكسر الرغوة defoamer .

ه- مضاد للاستاتيكية antistatic .

- عوامل تعليد complexing agents

٧– توجد أنواع متعددة مناسبة بصفة محاصة لأنظمة التنظيف عالية القلوية .

٨- أحماض ألكيل فوسفات وأحماض ألكيل فوسفونيك العالية مثبطات للتآكل .

٩- تستحدم مركبات "بولي أوكسي إيثيل فوسفات " في أنظمة التنظيف الجاف .

 ١٠- تستحده المواد ذات النشاط السطحى الفوسفورية العضوية كعوامل تزيت في صناعة النسيج لمنع تراكم built-up الكهربية الساكنة أثناء التشفيل .

الباب الثالث المواد ذات النشاط السطحى الغير أيونية

المواد ذات النشاط السطحى الغير أبونية

Nonionic surface active agents

تختلف مواد هذا القسم عن المواد الأنيونية والكاتيونية والمترددة من حيث إنها:

١- ليست إلكتروليتات غروية colloidal electrolytes

٢- لا تتأين في المحلول المائي .

ويتكون كل حزىء من المادة من اتحاد حزأين هما :

أ _ جزء محب للماء .

ب _ جزء كاره للماء .

(جزء محب للماء) (جزء كاره للماء)

حيث X (المحموعة الحبة للماء)= OCH2 CH2)n OH

(OCH2 CH)n OH 5

CH3

(ال ۱۳۰۳ وحلة) أو -CONHCH2 CH2 OH

COOCH2 4

HO CH HO CH₂

المواد الحام للجزء الحب للماء:

وهي المواد الفنية بكل من :

 أ_ بحموعة ether oxygen (وهني بحموعة تلتصق مع جزيفات الماء بواسسطة الأبد و جدن الم تبط) .

ب عمرعة hydroxyl oxygen .

وتعتمد درحة ذوبان المادة علم. :

أ _ احتوالها على المحموعتين السابقتين .

ب .. مدى تمير السلسلة الحية للماء ومن هذه المواد ما يلي :

ا- أكسيد الإيثيلين: Ethylene Oxide CH2 CH2

يتكثف عدد من وحدات أكسيد الإيثيلين مع نفسها (٧-١٥ وحدة والشائع منها بصفة حاصة يتراوح مابين ٩-١٠ وحدات وتتحول إلى بوليمرات مختلفة الحجم يطلق عليها عدة أسماء . هى :

. polyoxy ethylene (OCH2 CH2)n عديد أكسيد الإيثيلين

ب_ سلسلة أكسيد الايثيلين .

وعندما تتحد بحموعة أيدروكسيل OH مع سلسلة أكسيد الإيثيلين فإنبها تسمى عديد إيثياين حليكول أو سلسلة بولي حليكول وقد أمكن تخليق المات من المركبات عن طريق تغير كمية أكسيد الإيثيلين المتكثف إلى بوليمرات مختلفة الحمد ، وبذلك أمكن تعديل النشاط السطحي المتوقف على كمية أكسيد الإيثيلين وأهم حواص بوليمرات أكسيد الإيثيلين همي الخواص التي تكون أعلى من نقطة التغيش.

ويقصد بنقطة التغيش "بأنها درجة الحرارة التي لا تمتزج عندها جزيئات المادة بالماء وتنفصل عن المحلول ".

> Propylene Oxide (OCH2 CH) ٢- أكسيد اليروبيلين:

يتكثف عدد من وحدات أكسيد البروبيلين مع نفسها كما يتكثف أكسيد الإيثيلين ويتحول إلى بوليمرات علتلقة الحجم تسمى:

أ_عديد أكسيد اليروبيلين poly oxy propylene (OCH2 CH)n

CH₃

متكثفات عديدة الروبيلين poly propylene condensates

إلا أن مكتفات أكسيد البروبيلين تكون أقل حبا للماء عن متكتفات أكسيد الإيثيلين التم له نفس عند الوحدات المتكثفة أي أن سلامل أكسيد اليوويلين تكون أقبل حيا للماء عن

```
سلاسل أكسيد الإيثيلين التي لها نفس عدد الوحدات.
                          ۳- الكاندل أسدات Alkanol amides
        أ _ أحادى إيثانول أمين (MEA) Mono ethanol amine
        (Mono alkanol amides)
        Diethanol amine
                                        ب _ ثنائي إيثانه ل أمين
                                       ج ـ أيزو بروبانول أميد
        Isopropanol amides
                                                           ملحه ظة:
            كحول الأيزو بروبانول (كحول ثنائي ) درجة غليانه ٨٢,٤ درجة م
                             CH3-CH(OH)-CH3 : ¿vije
                         ويحضر من غاز البروبيلين CH3-CH=CH2
                                 Ethanol amine غضير إيثانول أمين
                         ( Aminoalcohols الأمينية ) ( الكحولات الأمينية
                      تحضر من إضافة الأمونيا إلى أكسيد الإيثيلين كما يلى:
CH2- CH2+NH3- OHCH2CH2NH2
                              أحادي إيثانه ل أمين
    0
OHCH2 CH2NH2+CH2- CH2 -
                          O
                     (HOCH2- CH2)2NH+(HOCH2 CH2)3N
                         ثنائي إيثانول أمين
                                                  ثلاثي إيثانول أمين
                                          الله اد الخام للجزء الكاره للماء:
                                           أولا: المشتقات البترولية:
                                   الكيل فينول Alkyl phenol
                                                         مثل:
                                        Octyl phenol C14
                                        Nonvi phenol C15
```

وكلاهما سلاسل الكيل عالية التفرع واستخدم بكثرة أوكتيل فينول ونونيل لأكسيد الإيثيلين إلا أن بعض الدول أوقفت استخدامها لعدم كفاءة تحللها بيئيسا واستبدلتها بالكحولات الدهنية طويلة السلسلة التي تتحلل بيميا .

ثانيا : كحولات المدون الباتية الغير عبرأة broad cut :

مثل:

كحولات زيت حوز الهند

أحاطه هي :

همض لوريك =٢٥-٠٦٪ همض المويستك =١٩-٢٣٪ "

حض بالمبتك -٨-١١٪

حمض إستياريك وحمض أوليك =٩-٥١٪

كحولات زيت نوى النعيل

كحولات الشحم الحيواني

كحولات زيت النجيل

ثالثا : الأحاض الدهنية المقردة - marrow cut

رابعا: كحولات الأحاض الدهنية طويلة السلسلة:

كحول اللوريل.

كحول الميريستيل ..

كحول أوليل.

كحول إستيريل.

خامسا : الأميدات الدهنية ، الأمينات الدهنية

سادسا: الكحولات:

الجلسرول (كعول ثلاثي) Glycerol

السوربيتول (كحول سداسي) Sorbitol

المانيتول (كحول سداسي) Mannitol

Sugar السكر

معايير المواد ذات النشاط السطحى الغير أيونية

تتغير بشكل كبير عواص واستحدامات هذه المواد تيعاً لما يلي :

١- بالنسبة للطرف الكاره للماء:

عدد ذرات الكربون (طول السلسلة).

٢- بالنسبة للطرف الحب للماء:

عدد وحدات أكسيد الإيثيارن المتكتفة (المتبلمرة أو المتحدة وتسمى بطول سلسلة أكسيد الإينيارن).

ومتوسط وحدات أكسيد الإيثيلين المتكتفة هو ٧-١٥ وحدة أما الشائع بصفة عاصة فهو ٩--١٠ وحدات مثل:

Nonyl phenol 10 EO Tallow alcohol 10 EO

والخط الأفقى فوق الرقم ١٠ يدل على متوسط عدد وحدات أكسيد الإيثيلين للتكثفة . ٣- التوازن بين الطرف الصب للساء والطرف الكاره للماء

Hydro philic-Lipophilic Balance (HLB)

نسبة أكسيد الإيلين % HLB=:

وقد استخدم "حرفن " Griffin هذا الميهار ليدل على استخدام الأنواع المحتلفة من المواد الغير أبونية كما بالجدول .

الاستحدام	المدى	
مستحلبات ماء في زيت (W/O)	7-7	
عامل ترطيب	4-4	
مستحلبات زیت فی ماء (O/W)	10-A	
منظفات	10-17	
مذيبات	14-10	

تفاعلات أكسيد الإيثيلن:

يتفاعل أكسيد الإيثيلين مع كل من :

١- الأحماض الدهنية .

٢- الكحولات الفعنية .

ويتم هذا التفاعل بطريقة تسمى بطريقة الإيثوكسيلنة .

ظريقة الإيثوكسيلنة Ethoxylation :

ويقصد بها اتحاد عدة وحدات من أكسيد الإيثيلين لتكوين بوليمر يتحد مع الطرف الكاره للماء

والخطوة الهامة في هذا التفاعل هي كسر حلقة أكسيد الإيثيلين CH2 -CH2

مع استحدام أحد العوامل المساعدة التالية :

- أيدروكسيد صوديوم .
- أيدروكسيد يوتاسيوم .
- أكسيد الميثيل methoxid -
- الأملاح القلوية للأحماض الدهنية .
 - كربونات صوديوم .

ويجرى التفاعل عند درجة حرارة ١٢٠-٢٠٠ درجة م .

وتحت ضغط ۲۰۰-۲۰ psig

ونواتنج التفاعل عبارة عن عليط من سلاسل أكسيد الإيثيلين مختلفة الطول أمى ليست متحانسة الطول وتصنف تجاريا من حيث عدد وحدات أكسيد الإيثيلين المتحدة مع جزىء واحد من الكحدل الدهني .

وقد يتكون أيضا أثناء التفاعل بعض من عديد الجليكولات polyglycols عن طريـق التكتيف الذانمي self-condensation لأكسيد الإيتيلين .

الأحماض الدهنية المتحدة مع أكسيد الإيثيلين Ethoxylated Fatty Acids

يورى الطاعل كما يلى : RCOOH+n CH2-CH2 الله PCO(OC2H4)n OH

وفي الحقيقة لايجرى هذا التفاعل بهذه البساطة إذ يحتوى على تفاعلين آخرين هما :

transesterification الأسرة العابرة إلى الأسرة العابرة

ب _ التفاعل الكحولي alcoholysis

يكون من نتيجتها تكون كميات كبيرة من:-

1-RCO(OC2H4)n O2CR

– إستر ثنائي

2-H(OC2H4)n OH

- بولى إيثيلين حليكول

وتكون حقيقة التفاعل هي كما يلي :

RCO(OC2H4)n OH+RCO2(C2H4O)n H

RCO(OC2H4)n O2 CR+H(OC2H4)n OH

لذلك فإن تفاعل الحمض الدهني مع أكسيد الإيثيان ليست له فـائدة عـن تفـاعل أسـرة : المحض الدهني مع كحول عديد إيثيان حليكول من حيث النواتج الجانبية المتوقعة . كما يلي : RCO(OC2H4)nOH

RCO(OC2H4)nOH

+RCO(OC2H4)n O2CR+3H2O

الكحولات الدهنية المتحدة مع أكسيد الإيثيلين Ethoxy lated Fatty Alcohols

الكحولات الدهنية طويلة السلسلة المتحدة مع سلسلة أكسيد الإيثيلين من أكبر أقسام المواد

وبنفس الطريقة يمكن إضافة المزيمد من أكسيد الإيثيلين لتكويين سلسلة بولى جليكول poly glycol .

وعموما قائمًا تستخلع في الأغراض التائية :

١- عامل إستحلاب .

- . scouring textile حقل النسيج
- . agriculture sprays الرش الزراعي -٣
- rewet sprays وامل إعادة الترطيب
 - ٥- صناعة الورق .
 - ٦- مثبتات لعصارات المطاط.
 - ٧- تراكيب الطلاء .
 - ٨- عوامل التثبيت .
 - . opacifing عدم الشفافية 9

تفاعلات أكسيد البروبيلين Propoxylation

. polypropylene condensates وتسمى متكثفات بولى بروبيلين

يتفاعل أكسيد البروبيلين مع الأهماض الدهنية :في وحدود عـامل مسـاعد قلـوى وتحــت ظـه ف معنة يتكـن :

١- كمية كبيرة من الكحول الثنائي الأقل تفاعلا .

PCO2CH2CHOHCH3.

٢-كمية قليلة من الكحور الأولى .

RCO2CH (CH3) CH2OH.

وفي العادة يكون معدل تفاعل أكسيد البروبيلين بطميء، ويتكون نوعـان كبـيران مـن متكفات بولي بروبيلين هما:

النوع الأول :

يتكتف جزى، واحد من أكسيد البروبيلين على الطرف الكاره للماء ، وبعد ذلك يضاف . عدد مناسب من جزيمات أكسيد الإيبيلين وهي مواد حيدة التنظيف .

النوع الثاني :

يتكثف أكسيد البروبيلين مع نفسه ويتكون بروبيلين حليكول التبي تلوب في الماء.

ولكن بزيادة التعقيد تصبح غير ذائبة في الماء ويمكن استخدامها كمواد كارهة للماء .

وتحمل هذه الجليكولات حجمات هيدروكسيلية عنبد كبل طرف حيث يمكن إضافة

سلاسل من أكسيد الإيثيلين المحبة للماء لإنتاج مواد منخفضة الرغوة كثيرا. تباع تحت اسم تجارى "لمدرونيك"

Pluronics (CTFA: poloxamers)
HOCH2-CH2(CH2-CH2O) a-(CH-CH2O) b-(CH2-CH2O)c H

СНЗ

حيث a+c -١٠٠ وحدة أكسيد الإيثيلين

o ۱٥-b وحدة أكسيد بروبيلين

استخداماها:

١- تساهم في عملية الشطف الجيد للشعر وتستحدم بنسبة عالية في الشامبو .

٢- مناسبة بصفة عاصة للفسالات التي تحتاج إلى رغوة منحفضة .

الكاتول أميدات الأحماض الدهنية Fatty Acid Alkanol amides

وهي المركبات الناتجة من تفاعل الالكانول أميدات مثل:

أ _ أحادى إيثانول أمين .

ب _ ثنائي إيثانول أمين .

المواد الدهنية الله عبرأة broad cut :

أ _ زيت حوز الهند .

ب _ زيت نوى النحيل .

ج _ الشحم الحيواني .

د ـ زيت النخيل .

: narrow cut الأحاض الدهنية الجزأة

أ _ حمض الأوليك .

ب _ حض الاستياريك .

كحولات الأحاض الدهنية :

أ _ كحول اللوريل .

ب _ كحول المريستيل .

```
ج - كحول أوليل .

د - كحول إستوبل .

و كحول إستوبل أمهدات الحميض اللحفي .

و تحضير مركبات الكانول أمهدات الحميض اللحفي .

إسوميثيل الحميض اللحني + أحادى إيثانول أمين من من اللحني + كحول الميثيل الحميض اللحني + كحول الميثيل المنان المحول الميثيل الناتج بالتقطير المستم .

C1H23CONHC2H4OH+CH3OH

(ميزال الكحول الميثيلي الناتج بالتقطير المستم .

RCONHCH2CH(CH3)OH

(C2H4OH

RCON

C2H4OH

RCON

C2H4OH

C2H4OH

(C2H4OH

C3 محض دهني ( ويغضل المشتقة من زيت جوز الهند مع ٢ موزيء داي يتفاعل اجوزيء حمض دهني ( ويغضل المشتقة من زيت جوز الهند مع ٢ موزيء داي
```

إيثانول أمين - ١١٥٠-١١٥٩ - حاد داى إيثانول أميد الحمض الدهنى . والمنظف الناتج يسمى عنظف كريتشيفسكى وتركيز داى إيثانول أميد ٥٦٪ .

و النواتيج الجانبية للتفاعل هي :

-ester amides

-Fatty ester amides

ب ـ إستر ميثيل الحمض الدهني + ثنائي إيثانول أمين (كمية أكثر قليا)
 داي إيثانول أميد الحمض اللكد . .

ثم يقطر الكحول الميثيلي للتكون والأميـدات الناتجـة عاليـة النشـاط (High(super) activity وتحتوى على ١٠٠٪ داى إيتانول أميد الحمض المهنى .

موكبات ناتجة من اتحاد أحادى إيثانول أميد مع الدهن زيت جوز الهند أحادي إيثانه ل أميد Coconut monoethanol amide

(CME-or-CEA)

وتباع تحت أسماء تجارية منها :

التركيز	الحالة	الشركة المنتجة	الاسم التحاري	
7.4.	ممحون	Henkel	Comperlan KM	
7.1	صلب شعی	Kao	Amidet A 111	

معلومات فنية Technical data بالنسبة للمادة الجافة :

نسبة الأميد (تقریبا)=٥٩٪ الأمين الحو أقل من =0,1٪ الحمض الدهنى الحر تقریبا = ۱٪ تقريبا -٧٪ الإسترات

أقل من -٧٧٪ الثاء

رقم الم PH (محلول ١٪) تقريبا -٧٪

تركيب الحمض اللهني:

حمض اللوريك 17--07 -حمض المريستيك 777-19 -حمض البالمتيك X11-A =

حمض الاستياريك وحمض الأوليك = ٩-٥١٪ طويقة إذابة كمبرلان KM المجون :

أ _ في الماء البارد : يذوب ببطء وبصورة غير تامة .

ب ـ في الماء الساحن : يذوب بسرعة معطيا محاليل متحانسة عكرة .

ج ـ في اتحاليل المركزة لصوديوم أوريل إيثر سلفات : مثل منتحات التكسابون :يذوب بسرعة عند درجة حرارة الغرفة أو مع التسحين المين معطيا محاليل واتقمة ، وعلى كل حال يوحي بأن تكون درجة حرارة التشغيل ٤٠-٥٠ درجة م .

ولكى يسهل إزالة الهواء المحبوس فى المحلول اللزج ،يترك الخليط للراحة ساعات قليلة وبمكن أن تكون درجة الحرارة مرتفعة قليلا حسب لزوجة الخليط .

استخداماته :

- ١- عامل لزيادة اللزوجة viscosity agent : نزيد بشكل ملحوظ لزوجة الأنواع المحتلفة للتكسابون الفير مخففة ، أما تأثيره على زيادة لزوجة محاليل التكسابون للمخففة فيكون تأثيره أقل من تأثير كمبرلان KD (كوكونت داى إينانول أميد).
 ٢- عامل مثبت للرغوة Foam stabilizer .
- تقوى الويق اللؤلؤى pearly sheen لمستحضرات المستحلبات أو ذات القوام
 الكريمي .
 - ٤- عامل زيادة الدهن superfatting agent .
- ويضاف بنسبة ٣-٣٪ من وزن المنتج النهائي للشامبو ولشامبو الحمام سواء الرائقة أوالمستحابة أوذات القوام الكريمي .

ويضاف بنسبة ١٠٪ إذا أريد تأثيرا استثنائيا عالى الدهن في مستحضرات :

أ ـ الشامبو . Shampoo

Phower bath ب- شامبو الحمام

ج - رغوة الحمام

د _ الكريمات النظفة Creamy detergent

زيت نوى النخيل أحادى إيثانول أميد Palm Kernel Monoethanol (PKEA)

ويستخدم لنفس الأغراض السابق ذكرها والتي يستخدم فيها زيت حوز الهند أحادى إيثانول أميد.

> أوليك مونو إيثانول أميد Oleic Monoethanol amide يوصى باستحدامها كمامل تلطيف للشعر .

إستياريك مونو إيثانول أميد

Stearic Monoethanol amide

تكسب الشامبو القوام الغليظ المتلألئ pearlizing thickener عديم الرغوة .

المركبات الناتجة من اتحاد أحادى إيثانول أميد مع كحول الحمض الدهني : لوريل مونو إيثانول أميد

Lauryi Monoethanol amide (LME-or-LEA)

ورمزه:

RCONHCH2CH2OH RCONHC2H4OH

استخداماته :

إذا أضيف إلى الشاميو بنسبة ١٠ - ١٥٪ من وزن لوريل سلفات نجد أن له التأثيرات التالية:

ا يزيد من فوبان لوريل سلفات ،فمثلا نجد أن ١٥ //صوديوم لوريل سلفات تكون في
 العادة على صورة معجون paste وإذا أضيف إليها ٢/ لوريل مونو إيثانول أميد فإنه
 يتحول إلى محلول رائق.

ب ـ يزيد لزوجة المحلول .

وإذا زادت نسبة أحادى إيثانول أميد عن ١٥٪ لكل ١٠٠ حزء من المنظف فإنها تزيد اللزوحة دون زيادة على تحسين الرغوة أو تلطيف الشعر .

ج ـ تأثيرها على الشعر أفضل لما تبديه من حواص تطرية softening .

د .. تحسن حمم الرغوة ووفرتها بدرحة حيدة .

مركبات نائجة من اتحاد أيزو بروبانول أميد مع كحول الحمض اللعني (أو اللعن)
Fatty acid alkyl isopropanol amides

: la ja ja

RCONHCH2CH(CH3)OH

وهذه المركبات تشبه المركبات الناتجة من اتحاد أحادى إيشانول أميد مع كحول الحمض الدهني أوالدهن.

عواصها:

- ١ مواد شعية صلبة .
- ٧- لا تذوب في الماء.
- ٣- تذوب بسهولة في محاليل المنظف مع التسحين الحين.
- ٤ يشيع استخدامها مع كبريتات اللوريل لتعديل لزوحتها .

مركبات ثنائي إيثانول أميد Diethanol amides (DEA)

ورمزها:



م كالما:

- 1-Coconut Diethanol amides
- 2-Oleic Diethanol amide
- 3-Lauryl Diethanol amide
- 4- Myristyl Diethanol amide

استخداماها :

تستحدم للأغراض التي يستحدم فيها أحادى إيثانول أميدات وهي مفيدة للشامبو ورغسوة الحمام وما يماثلها .حيث تعمل على :

- ١- تغليظ القوام (تعدل اللزوحة).
 - ٧- تحسن نوعية الرغوة وتقويها .
 - ٣- تثبت الرغوة .
 - ع تحسن الله بان .
- ه عوامل مضادة للكهربية antistatic agents
 - ٦- معتدل التأثير على البشرة .

الأميدات الدهنية المتحدة مع أكسيد الإيفيلين Ethoxylated Fatty Amides

وتسمى أيضا:

أميدات عديد أوكسي إيثيلين للأحماض الدهنية

Polyoxyethlene amides of Fatty acids

تنتج بالتفاعل المباشر بين أميد الحمض الدهني (أحمادي أو شائي إيشانول أميد الحمض الدهني) ، مع أكسيد الإيثيلين .

RCONH2 + n CH2 — CH2 → RCONH(CH2 CH2O)n H

الاستخدامات:

سجل أن كلا من منظف كرتشفيسكى والسوبر أسيد داى إيشانول أسيد يستحدمان على نطاق واسع في الأغراض التالية:

١- منطفات غسيل الأطباق .

- المنطفات عنيفة المفعول - Iight-duty

٣- الشامبو .

٤ - رغوة الحمام .

٥- التقوية الجيدة للرغوة.

٦- تئبيت الرغوة .

٧- بناء اللزوجة والتنظيف والترطيب.

ويستحدم أحادي إيثانول أميد في منظفات الغسيل عالية الرغوة .

والاستخدامات الأخرى قمله المواد هي :

1- انتشار الأصباغ في مستحضرات تلوين الشعر.

۲- تضاف إلى قطم الصابوت bar soap - ٢

٣- عوامل استحلاب في مستحضرات التحميل.

٤ - عوامل تغليظ القوام .

هـ سوائل تزييت المعادن .

المواد ذات النشاط السطحي عديدة الهيدروكسيل **Polyol Surfactants**

هي بحموعة هامة تتكون مركباتها كما يلي:

١- اتحاد كحول عديد الهيدروكسيل مع حمض دهني لتكوين استر الحمض الدهني . esterification وهو ما يسمى بعملية الاستر Fatty acidesters

٢- اتحاد إسر الحمض الدهني مع أكسيد الإيثيلين أو أكسيد البروبيلين وهو ما يسمى . ethoxylation

و بذلك يتكون الجزيء كما يلي:

طرف عب للماء

بوليم أكسيد الإيثيلين)

(المركب عديد الهيدروكسيل (إستوات الحمض الدهني)

المواد الكونة للطرف الكاره للماء:

- الكجولات المستخدمة:

. Glycerol ١- الحلسول (كحول ثلاثي)

. Sorbitol ٢- السوربيتول (كحول سداسي)

. Mannitol ٣- المانيتول (كحول سداسي) ٤ - السكر . Sugar

- الأحاض الدهنية المتحدمة :

١- اللوريك .

٧- البالمتيك .

٣- الاستياريك .

٤- الأوليك .

الواد المكونة للطرف اغب للماء:

١- أكسيد الإيثيلين.

- ٢- أكسيد البروبيلين .
- وتؤدى أسترة الجلسرول مع الأحماض الدهنية إلى إنتياج أحمادى وثسائي وثلاثي
 جلسريد الحمض الدهني .
- وبالتكثيف المباشر للحلسرول مع الدهون أو الأحماض الدهنية عند درجات حرارة
 عالية في وجود عوامل مساعدة عتلقة ، أمكن إنتاج خليط مكون من :
 - ٠٤ ، ١٠٪ إستر أحادى
 - ۳۰ ۲۰٪ إستر ثنائي
 - كمية قليلة حلسرول حر

وأمكن حاليا إنتاج إستر أحادى نقى وإستر ثنائى نقى وفيما يلى الصور المنتلفة لأحادى وثنائي الجلسريد :

CH2 OCR	CH₂OH	CH2OCR	CH2OCR
CH OH	CHO CR	СНОН	CHO CR
CH2 OH	СНОН	CH OCR	CH2 OH
۱- أو ألفا جلسريد أحادى	۲- أو بيتا حلسريد أحادي	۱و۳ أو ألفا ألفا حلسريد ثلاثي	۱و۲ أو ألفا بيتا حلسريد ثنائي

وفيما يلى صورة كحول السوريتول وكحول المانيتول:

ومن المعروف حيدا أن إسترات الأحماض الدهنية مع كحول السوربيتول والمانيتول والسكر هي أساس المـواد ذات النشاط السطحي غير الأيونية عديمة الهيدروكسيل ، وعندما يتفاعل الحمض الدهني مع السوريتول أو المانيتول يحدث كل من :

أ _ تكوين إيثر داعلى internal ether

ب_اسوة.

. anhydro hexitol ester surfactants ويكون الناتج

ويتم التفاعل بين الحمض الدهني والكحول السداسي hexitol عند درجة حرارة

٢٢٥-٠٥٠ م في وجود عامل مساعد حمضي .

والمسحل من هذه الأنواع مايلي :

Anhydrosorbitol esters of Lauric Anhydrosorbitol esters of Palmitic Anhydrosorbitol esters of Stearic Anhydrosorbitol esters of Oleic

وعندما تتفاعل كميات متساوية الوزن الجزيئي من حمض الأوليك والمانيتول تحت ظمروف

التفاعل السابق ينتج خليط من :

١- أحادى وثنائي أوليات المنيتان

mono and dioleates of mannitan.

٢- أيزو مانيد أحادى أوليات وثنائي أوليات

isomannide monoleate and dioleate.

وعندما يتفاعل حمض الإستياريك مع كحول المانيتول فى وحسود محلول الكبريتيك ينتسج ثناتى الإستيارات distearate .

عندما يتحد أكسيد الإينيلين (Ethoxylation) مع الطرف الهب للماء للإسوات المدهنية للهيدروكسيل السداسي anhydrohexitol Fatty esters عند بحموصات الهيدروكسيل المتاحة (بجرى التفاعل عند درجة حرارة ١٠٠ درجة م وتحت تضغط وفي وجود عامل مساعد ميثيلات الصوديوم Sodium methylate) نتحت بحموعة أحرى من المواد ذات النشاط السطحي ذات الأهمية التحارية مثل مركبات توين Tween من إنتاج I.C.I وعواصها الحية للماء أكثر كثيرا من المركبات السابقة ومنها:

Tween 20[Poly ethylene(20)sorbitan monolaurate]. ويستخدم بكترة في الشامبو الخالي من التهيج وأبسط أمثلة لهذه المحموعة مايلي:

1-monoesters of ethylene glycol .

2-monoesters of propylene glycol.

ويحضر البولي إيتيلين حليكو لات ذات الوزن الجزيمى المذى يصل إلى ٢٠٠٠ تجاريـــا باستخدام طريقة البلمرة ويمكن أن تتضمن أيضا الأسوة .

HOCH2 CH2OH+C15H31 COOH

C15H31CO2 CH2 CH2OH+C15H31CO2CH2 CH2OCR15H31+H2O

وحاليا وباستخدام الأسترة أمكن إنتاج مواد ذات نشاط سطحى غير أيونية من اللهن والسكر nonionic sugar fattysurfactants عن طريق تفاعل ميثيل إستيارات أو أى إسرات محض دهني مع المزيد من السكر في وجود مذيب.

-dimethyl formamide.

-dimethyl sulfoxide.

.E

مع إزالة كحول الميثانول

استخدامات المواد ذات التشاط السطحى عددة الهيدر وكسيل

موادها معتدلة وأثبتت هيئة الأغلية والدواء بأن الكثير منها له مستويات منخفضة من السمية وثبت صحة استخدامها في كل من:

- الغذاء .
 - الدواء .
- مستحضرات التحميل.

وتستخدم بكثرة في المجالات الآتية :

- ١- عوامل استحلاب.
 - ٧- عوامل ترطيب.
 - ٣- المنظفات .
- ٤- عوامل مضادة للرغوة .

كما تستخلم في مجالات أخرى مثل:

- ١- الكيماويات الزراعية .
- التريت lubricants -۲
- ۳- التلوين plasticizers
 - ٤- وقاية المادن .
 - ٥- تطبيقات صناعة النسيج .
- ٦- يلمرة المستحليات والمعلقات.

مرکبات اینورات بولی جلسرول (highly ethoxylated meno-diglyceryl fatty acid esters) مثل گهنالها :

- ١- لها عواص ترغية جيدة يمكن استخدامها كمواد رئيسية ذات نشاط سطحى .
 - ٧- تأثيرها معتدل على البشرة .
 - ٣- ليس لها تأثير مهيج للعين .

مركبات إسترات السورييول sorbitol esters

ومن أمثلتها: (poly ethoxylated sorbitol monoesters)

و تباع تحت اسم تحارى " توين " Tween .

: امَّا : ١

١ معتدلة .

٢- حيدة الإذابة والاستحلاب.

٣- يستخدم بكثرة laurate Tween 20 في الشامبو الخالي من التهيج .

مُيزَات المواد ذات النشاط السطحي الغير أيونية :

١- حيدة الدّوبان في الماء وفي أنظمة الحمض أو القلوى .

حقاومتها للماء العسر وماء البحر ممتازة وهي أقل تأثرا بنوع وتركيز الإلكتروليسات
 في المحاليل المائية عن المنطقات الأنيونية .

٣- يمكن أن تعمل في وحود كميات كبيرة من الإلكتروليتات أو في الماء شديد العسر
 أو في وجود أيونات معدنية متعددة ، ولذلك يمكنها إزالة الأتربة Soil تحت
 الظهف للمجلفة .

٤- لها ثبات طبيعي وكيميائي عند مدى كبير من درحات الحرارة والـPH .

٥- ثابتة عند استحدام محاليل العوامل المؤكسدة مثل:

الهيبوكلوريت .

- البيروكسيدات.

- البيربورات .

٦- خواصها الطبيعية ممتازة من حيث :

- الانتشار .

- الاستحلاب.

- الترطيب .

- التنظيف .

٧- لها نشاط تنظيفي فعال ويمكن اعتبارها من منظفات الشامبو .

مع المنظفات الأنيونية والكاتيونية .

٩- معتدلة جدا على البشرة والتحويف الفمي والإعتراق السمى ؛ لذلك تستحدم في
 الشامبو الفير مهيج .

عيونها:

١ – تركيزات ذوبانها الحرج منخفض ؛ لللك تستخدم بتركيزات منخفضة فقط .

٧- رغوتها ليست وفيرة وغير ثابتة بالمقارنة برغوة المواد الأنيونية الأفضل منها .

وعلى كل حال فقد تطورت هذه المواد وأصبح لها خواص ترغية جيدة وأمكن استخدامها كمواد رئيسية .

استخدامالاً :

. auxiliaries - 1

foam(lather)stabiliziers - مواد مثبتة للرغوة

n foam boosters للرغوة الرغوة الرغوة الرغوة الرغوة الرغوة الرغوة المستركة المستركة

. viscosity modifiers الزوحة -٤

٥- مواد استحلاب .

ق إنتاج منظفات الفسيل شديدة المفصول heavy duty التي تستخدم بصفة
 خاصة في فسيل الأياف المخلقة عند درجات الحرارة المنخفضة

الباب الرابع المواد ذات النشاط السطحى المترددة (الأمقوتيرية)

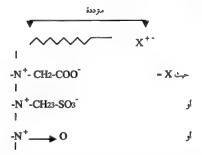
المواد ذات النشاط السطحى المترددة Amphoter :tants

يتكون الجزىء الواحد من المادة من.

- طرف كاره للماء: وهو السلسلة الطويلة للحمض النهني .
 - طرف محب للماء : وهو يتكون في نفس الوقت من:
- أ _ بحموعة أنيونية : مثل كربوكسيل أو إسترسلفات أو حمض السلفونيك.

Quaternary nitrogen

وهذه المواد تتأين في المحلول كمواد أنيونية في المحاليل القلوية أوكمواد كاتيونية في المحاليل الحمضية ولذلك تسمى مواد مترددة .



ومركبات هذا القسم من أحدث المواد المستخدمة في تطوير الشيامبو المعتدل لما لهما ممن خواص جهدة هر. :

- 1- تتوافق compatible مع المواد المنظفة الأعرى
- ٢- تتوازن أيونيا مع الاحتمالات الأنيونية /الكاتيونية حسب الـ PH .
 - ٣- تشارك في التأثير الملطف للشعر conditioning .
 - ٤- تنعم الألياف.

- ٥- ما حماية مضادة للكهربية الساكنة على الشعر .
- ٦- تقلل تهيج العين الناتج من استخدام المواد للكيرتة .
 - ٧- لها خواص تنظيفية .
 - ٨- لما محواص استحلاب .
 - ٩- لها عواص ترطيب .
 - ١٠- لها خواص ترغية .

استخداماها :

تدخل ف المناعات التالية :

- ١- مستحضرات التحميل.
 - ٧- الشاميه .
 - ٣- منتحات التنظيف .
 - الستحلبات المتبلمرة .
 - ه النسيج .
- ٦- المواد المساعدة لتشغيل العادن .

مجموعات المواد المترددة (الأمقوتيرية)

تنقسم المواد المترددة إلى ست بحموعات groups هي :

- 1-Long chain N alkyl B-amino acids.
- 2-Long chain N alkyl Betains.
- 3-Long chainAlkyl derivatives of Imidazoline.
- 4-Fatty Amine Oxides.
- 5-Miscellaneous Amphoteric
- 6-Aminimides.

مواد المجموعة الأولى Long chain N-alkyl-B-amino Acids

وتتكون من نوعين : types

: B-amino acid النوع الأول : مشتقات

Sodium Cocamino propionate : الاسم العلمي:

الاسم التجاري: Deriphate 151

General Mills : إنتاج شركة

ومن أمثلتها : 1-Sodium N-Coco-B-amino propionate

(RNH-CH2-CH2-COONa)

وتحضر بتفاعل أمين دهني مع إسترإكريليك يعقبه تحلل.

كما يلى:

تحلل

RNH2+CH2=CH-COOCH3 RNHC2H4COOCH3 RNHC2H4 COOH

2-N-alkyl B-imino propionate [RN(CH2-CH2-COOH)2]

عيز المّا:

- ١- أفضل خواص الترغية لها عند PH قلوى ضعيف حيث تظهر خواصها الأنيونية
 لملح الكربوكسيل .
- اخلهر الخواص الكاتيونية عند PH حمضى منحفض لتظهر أفضل مساهمة لها على
 تصفيف الشعر .
- سيط ال PH للحصول على عواص الزغية والتلطيف حسب الطلب ويفصل أن
 يكون عند ٥٠٥ .
 - أكثر المواد المستحدمة هي مادة 151 Deriphat

```
النوع الثانى: مشطات أسباراجين Asparagine derivatives
                                                Rı
             CH2- CONH(CH2)n-N
  R-NH_ CH_ COOH
                                                \mathbb{R}_2
                       حيث R2 , R1 = أقل من ٤ ذرات كربون
                         n - ۲ أو ٣ ذرات كريون
                                                            غيزامًا:
    ١- لأنها مواد أمفوتيرية فإنها تتحانس مع المواد الأنيونية والكاتيونية .
 ٧- تكافوها الكاتيوني الإضافي يساهم في حيوية الشعر وسهولة تمشيطه .
                                    ٣- لها عواص تلطيف حيدة .
                                    ٤ - لما عواص تنظيف حيدة .
                                     ٥- لها عواص ترغية حيدة .
                    المجموعة الثانية
     Ang chain Nalkyl Betains مجموعة البيتان
                                                      ورمزها :
            CH<sub>3</sub>
        R-N-(CH2)n-COO
           CH<sub>3</sub>
0
                 CH<sub>3</sub>
```

CH₃

ومن أملاحها ما يلي: 1-Cetyl Betaine ألاسم العلمى الاسم التجارى Lonzaine أونزا الشركة المنتحة رمزه: CH₃ C16H33 N +-CH2 COO CH3 2- Lauryl Betaine الاسم العلمي رمزه: CH3 C12H25 N + -CH2COO CH3 ويحضر بتفاعل أمين دهنى هو لوريل داى ميثيل أمين مع ملح صوديوم كلوروأسيتات كما ىلى : C12H25N(CH3)2+ClCH2COONa-CH₃ C12H25N+ - CH2COO+NaCl CH₃

3-Sulpho Betaine

الإسم العلمى: Lauryl Sulfo Betaine :

الاسم التحارى: Sulfobetaine DLM أو Lauryl Sultaine

الشركة المنتجة: هنكل

رمزه:

CH3

C12H25 N[±] C3H6 SO3

CH₃

4-Cocoamido propyl Betaine : الاسم العلمي

Tego Betaine : الاسم التحارى

الشركة المنتجة : حولد سميث

ويوصى باستخدامه في إنتاج شامبو الأطفال بسبب إعتداله الغير مهيج .

عُيزِ الْمَا :

١- تتحانس مع المواد الكاتيونية والأنيونية والغير أبونية.

٧- رغوتها ناعمة إذا ما قورنت برغوة كيريتات الألكيل.

٣- رغوتها عالية لا تتأثر بالتغير في درحة الـ PH .

إ- لها خواص هامة في تغليظ القوام .

٥- منظفات فعالة .

٦- تأثيرها معتدل على البشرة والشعر .

المجموعة الثالثة

مجموعة ألكيل إيميدازولين

Long chain Alkyl Derivatives of Imidazolines

وتسمى أيضا: الإيميدات الحلقية Cyloimidates

والبيتان الناتحة من مشتقات إيميدازولين imidazoline لهمية حاصة حيسث

تستحدم في إنتاج شاميو الأطفال المعتدل وتحضر كما يلي :

وتباع تحت اسم تحارى : ماسم تحارى

اسم الشركة:

أو تحت اسم تحارى : Amphotergek

اسم الشركة:

أنواع مركب الميرانول Miranol :

- Miranol HM وهو الاسم التحاري لمشتق اللوريك .
- Miranol MM وهو الاسم التحاري لمشتق المريستيك .
- ٣ Miranol DM : وهو الاسم التحاري لمثنق الإستياريك .

غيزاهًا :

- المنة عند PH عند ١٢:٢ ١
- ٢- تدخل في صناعة شامبو الأطفال والشامبو المعتدل ومعظم أنواع الشامبو قليل التهيج.
 - ٣- لا تؤثر على أغشية العين ٠
 - ٤- رغوتها متوسطه fair .
 - مكن أن تضاف إلى جميع أنواع المواد ذات النشاط السطحى .
 - ٦- تضاف إلى العديد من الإلكتروليتات .
 - ٧~ تحسين ثبات الرغوة ٠

المجموعة الرابعة مجموعة أكسيد الأمين الدهنية Fatty Amine Oxides

هذه المواد ذات النشاط السطحي حازت على أهميتها منـذ عـام ١٩٦٠م، وفيحا يلي شكلها النالر. :

وهى مواد شديدة القطبية لها ميل قوى نحو الارتبـاط بـالأيدووجين ؛ لذلـك فـهـى شـديدة الارتباط بلله hygroscopic يصمب تجنبها وليس لها نشاط كعوامل أكسدة ، وثابتـة تمامـا عند علطها مع المواد ذات النشاط السطحى الأعرى فى مركبات المنطفة .

طريقة تحضيرها :

. تحضر عن طريق أكسدة أمين دهني ثلاثي بمحلول فوق أكسيد الأيدروحين hydrogen . peroxide

وفي التحضيرات المثالية يسمعن الأمين أولا إلى درجة حرارة ٣٠° م ثسم يضاف محلول فوق أكسيد الأيدروجين ٣٥٪ لمدة ساعة مع التقليب الجيد .

وبعد أن يتم اتحاد البيروكسيد ترفع درحة الحرارة إلى ٧٥° م لمدة ٣ ساعات .

ويدمر المزيد من البرو كسيد باستحدام صوديوم سلفيت وناتج التضاعل هـو عملـول مـاثي لأكسيد الأمين الدهني . ٣٠- ٤٪ مم كمية صفيرة فقط من الغير متفاعل.

وفيما يلى بعض أنواع مركبات أكسيد الأمين الدهني النموذجية الناتحة من الدهون والمستخدمة على نطاق تجاري

الاسم العلمي : 1-Lauryl dimethyl amine oxid

Dimethyl dodecyl amine oxide:

الاسم التحارى: Ammonyx LO

Onyx: الشركة المنتحة

Aromox DMMC-W: الاسم التحاري

الشركة المنتحة :Armak

Lauramine oxide : الاسم التحاري

رمزه :

2-Bis (2-hydroxy ethyl) dodecyl amine oxide



3-Bis (2-hydroxyethyl) stearyl amine oxide

Aromox 18/12: الاسم التحاري

الشركة المنتحة :Amark

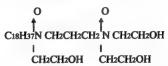


4-N-Dodecylmorpholine oxide



5-1-Hydroxyethyl-2-octadecylimidazoline oxide

6-N.N.N-tris-(2-hydroxy ethyl)-N.N-dioxide N-octadecyl-1.3-propylenediamine



خواص أكسيد الأمين الفعنية:

- ١- هذه المواد أقل قاعدية عن الأمينات الأم parent amines (أي عن الأمينات المشقة منها) ولكنها تكون أملاحا مع الأحماض القوية
- ٣- تعتمد عواصبها الغير أيونهة أو الكاتيونية على رقم الـ PH ، فإذا كان رقم الـ PH أعلى من ٧ فإن " داى ميثيل دوديسيل أسين أكسيد " يكون أساسا في الصورة الغير أيونية ، وإذا كان رقم الـ PH أقبل من ٣ فإنها تكون في الصورة الكاتيونية .

استخدامات أكاسيد الأمن الدهنية :

- ١- تدخل في صناعة المنطقات السائلة عقيقة المقصول لقدرتها على تحسين التنظيف
 والرطيب وتقوية الرغوة.
- ٢- تدخل في صناعة للنظفات شديدة للقمول لجودتها في الأداء فتساعد على التنظيسف
 الجيد للاقطان
 - ٣- تدخل في صناعة الزاكيب المنعمة للألياف.

 ٤- بعضها وبعبقة خاصة N-Cocomorpholine oxide شديد الارتباط بسطح البشرة .

لمجموعة للغامسة

المواد ذات النشاط السطحي المنتوعة

Miscellaneaus Amphoteric Surfactants

حضر " لينفيلد " Linfield ومساعدوه بحموصة من المواد ذات النشاط السطحى المؤددة المتنوعة المحدوية على الكريت وفيما يلى بعض بميزاتها :

ا عندما تحزج إلى الصابون فإنها تعمل على تشتيت صابون الحير ، وتتحسن قدرتها
 على تشتيت صابون الجير مع زيادة طول كوبرى bridge سلسلة الكربون .

٧- يعض من هذه المواد لا تِذوب في الماء ولكنها تذوب بواسطة الصابون .

٣- تكون عواص التنظيف حيدة للدكية إذا احتوت على :

أ _ صابون الشحم الحيواني .

ب ـ المواد ذات النشاط السطحي المتردة المحتوية على كبريت .

ج ـ سليكات الصوديوم .

وفيما يلي بعضا من هذه المواد المترددة المتنوعة :

- 1- RN(CH3)2 C2H4 SO3
- 2- RN(CH3)2 C3H6 SO3

3- RN(CH₃)₂(CH₂)_n O SO₃ n=2 or 3

4- RNH COC2H4 CONH(CH2)× N (CH3)2

(CH2)3 SO3

5- RNHCOC2H4N C2H4 OH

CH2 CH CH2 SO4

OH

. Sandopan TFL : الامم التحاري

الشركة المنتحة : Sandoz .

وهذه المواد المترددة المحتوية على كبريت لم تجمد استحداما تجاريبا حتى الآن رعما بسبب سعرها العالى نسبيا .

الجموعة السادسة

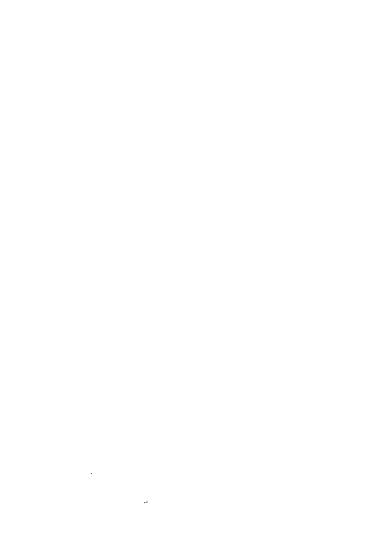
Aminimides أمينيميدات

وهى بحموصة هامة من المواد ذات النشاط السطحى المرددة اكتشفه العاملون بشركة Ashland Chemical .

طريقة تحضوها :

- ١- تتحانس مع المواد الأنيونية والكاتيونية والغير أيونية .
 - ۲- ها نشاط سطحی جید .
 - ٣- قليلة السمية والتهيج .
 - ٤- مضادة للنشاط الميكروبي (الجرثومي) .
 - ٥- لها تأثير حيد على الشعر والبشرة .

وبسبب ارتفاع ثمن داى ميثيل هيدرازين فإن مركبات أمينيمدات تكون غير اقتصادية ؟ ولذلك تستحدم في المركبات الخاصة جدا .



الباب الخامس

المواد ذات النشاط السطحى الكاتيونية



المواد ذات النشاط السطعى الكاتيونية Cationic Surfactants

على بحموعة واحدة كارهة للماء متصلة

وهو قسم هام من المركبات ال مباشرة أو غير مباشرة بمحموعة محب

الجموعة الكارهة للماء مشتقة من :

أ _ أحماض دهنية طويلة السلسلة . أو :

ب _ كحولات طويلة السلسلة (من البتروكيماويات).

الجموعة الحية للماء:

وهي النيتروجين موجب الشحنة .

ومن أمثلة المواد ذات النشاط السطحي الكاتيونية هي :

NH2 الأمينات الأولية

NH الأمينات الثانوية

٣- الأمينات الثلاثية N

(وجيمهم مشتقات الأمونيا NH3) للأحماس اللهنية طويلة السلسلة وأملاحهم 2- بعض أملاح الأمونيوم الرباعية Quaternary ammonium salts التي قام بعض الباحثين في بداية القرن العشرين بتسحيل طبرق تحضيرها ونشاطها المضاد للمكة با

وقد سحل وحود أمثلة قليلة من الكبريت والفسفور الموجب الشحنة .

الدور الهام لاستخدامات المواد ذات النشاط السطحي الكاتيونية :

- عوامل محافظة على الصحة sanitizing ومانعة للعفونة antiseptic

- عوامل مبيدة للحرائيم germicides
- ٣- تدخل في تراكيب مستحضرات التحميل.
 - ٤- كيماويات النسيج .
 - ٥- كيماه يات الطفو .
 - ٦- متبطات التأكل.

أمينات الأحماض الدهنية الأولية والثالوية والثلاثية Primary, Secondary and Teriary F.A.amines.

تستخدم هذه المركبات بكترة كمواد وسيطة لتصنيع المواد ذات النشاط السطحى الأحرى . طرق تحضير أمينات الأحاض المحنية الأولية و الثانوية:

الطريقة الأولى: (وهي أهم الطرق المستحدمة لتحليقها).

الخطوات :

- ١- تتفاعل الأحماض الدهنية مع الأمونيا لتكوين ملح الأمونيوم الدهني .
- بيزع الماء من ملح الأمونيوم الدهني ليتحول إلى الأميد amide شم إلى النيريل
 nitrile
- ٣- يهدرج النيتريل في وحدود النيكل أو الكوبالت كعامل مساعد لإنساج الأمينات
 الأولية والثانوية حسب ظروف التفاعل .

- H2O - H2O

RCOOH+NH3 RCOONH4 RCONH2 RCN

RCN+H2-Ni-RCH2NH2 and/or (RCH2)2NH

الطريقة التجارية :

وفيها يتم تحضير النيزيل مباشرة بإدماج صنف سائل مع صنف غاز .reactor column داخل وعاء تفاعل على صورة عامود vapor Phase

الحطوات :

١- داخل وعاء التفاعل تتحه الأحماض الدهنية من أعلى إلى أسفل بينما يدفع غاز
 الأمونيا من أسفل إلى أعلى ، وتكون ظروف التفاعل كما يلى :

- أ _ درجة الحرارة ٢٨٠-٣٣٠ درجة م .
 - ب ـ الضغط ١٠٠ psig
 - ج _ مدة التفاعل ٣ساعات .
- ٧- يسحب خليط الأحماض الدهنية والنيويل والأميد من قاع وعاء الشاعل ، وتمرر بعد تحويلها إلى أبخرة مع المزيد من الأمونيا على غرفة بها البوكسيت كعامل مساعد عند درجة حرارة ٥-٣-٣٥ درجة م . وفي هذه المرحلة يحدث تحول كامل تقريبا ((٩٨٠ //) إلى النيويل .
- ٣- يهدرج نيزيل الأحماض الدهنية في وجود نيكل منشط أو كوبلت منشط كمامل مساعد فيتحول إلى الأمينات الأولية أو الثانوية ، ويستعدم لذلك طريقة الوجبات أو الطريقة المستمرة .
- لكى يزداد تكوين الأمين الأولى إلى أقصى حد وتقليل تكوين الأمين الثانوى إلى أدنى حد تستحده الأمونيا كمشط لتكوين الأمين الثانوى ويتم التفاعل صناعيا تحت الظروف الثالية.
 - ا _ ضغط عالى ٤٠٠٠-٤٠٠ psig
- ويمكن استخدام الصودا الكاوية كمثبط بدلا من الأمونيا وفي هذه الحالة يتم التفاعل عنـــد
 - ضغط متحفض يصل إلى ٢٠٠ psig . تصنع الأمينات المحنية الثانية : كما يلى :

يهدرج النيتريل تحت الطروف التالية:

- أ _ درجة حرارة ١٨٠ ٢٣٠ درجة م .
- ب نیکل "رانی Raney nickel" ه.٠٪.
 - مع الإزالة المستمرة للأمونيا .

ويفضل أن تعم الطريقة على خطوتين هما:

- ١- تحويل النيتريل إلى أمين أولى عند درجة حرارة منحفضة .
- ٢- تنزع الأمونيا باستحدام كروميت النحاس copper chromite كمامل مساعد.
 ويمكن أيضا تصنيع الأميتات المدينة الأولية كما يلى:
 - تتفاعل الكحولات الدهنية مع الأمونيا تحت الظروف التالية :

أ _ ضغط مرتفع = ١٨٠٠ - Psig ٢٥٠٠ أ

ب_درجة حرارة = ۲۸۰ ۲۸۰ م.

وعند تفاعل الكحولات الدهنية مع الأمينات الأولية والثانوية قصيرة السلسلة كسان النساتج هو الأمينات المدمنية الأولية والثانوية المناظرة .

: Tertiary alkyl Amines الأمينات الدهنية التلالية

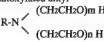
ويوجد منها ثلاث محموعات لها أهمية تحارية هي:

1- Dimethyl alkyl amine

2-Symmetrical trialkyl amine

$$R > N-R$$

3-Ethoxylated alkyl



طرق تحضير داى مهثيل الكيل أمين

۱ - طریقة لو کارت Leuckart :

وهى واحدة من أقدم طرق التحضير وتنتج أمين الكيل ثلاثى عام (٨٦٪) ويجرى التفاعل تحت ظروف معتدلة نسبيا (٨٠-٠٠٪ م) على سبيل المثال بين لوريــل أمـين والفورمالدهـايد (CH2O) وحمض الفورميك HCOOH وينتج داى ميثيل لوريل أمين كما يلى :

C12H25NH2+2CH2O+2HCOOH

C12H25N(CH3)2+2CO2+2H2O

٧ – الطرق التجارية الأكثر شيوعا :

ويتم التضاعل بين الأمين الدهني الأولى أو الثانوي مع الفورمالدهيد في وحود غاز الأيدروجين ونيكل راني Raney nickel كعامل مساعد كما يلي :

مع الأمين الدهني الأولى :

RNH2+2CH2O+2H2

RN(CH3)2+2H2O

RN(CH3)2+2H2O

: نوكل

مع الأمين الدهني الثانوى :

R2NH+2CH2O+H2

(الامينات المحمنية الثلاثية المتعاللة ال

Symmetrical tertiary alkyl amines

الأمينات الدهنية المتحدة مع أكسيد الإثيثينين أو مع أكسيد البروبيلين Ethoxylation or propoxylation alkyl amines

أصبحت عملية اتحاد الأمينات الأولية مع أكسيد الإيثيلين والمسحة : Ethoxylation من أكثر الطرق الفنية أهمية لتصنيح أو مع أكسيد الموروبيلين والمسماه : Propoxylation من أكثر الطرق الفنية أهمية لتصنيح الأمينات الثلاثية مثا . :

- 1- Ethoxylated coconut oil alkyl amines.
- 2- Ethoxylated tallow alkyl amines .

X و y متساویتان

مركبات الأمونيوم الرباعية

Quaternary Ammonium Compounds

فى عام ١٩٣٥ م فقط عرف الباحث دوماجك Domagk الخــواص المضادة للبكة يها لهذه المواد والذلك تزايد إتناج المتات منها و تزايد كذلك استخداماتها . وسوف نمر على هـذه المركبات للإحاطة بها وليس للإضافة فيها .

وتصنف مركبات الأمونيوم الرباعية إلى علة بمحموعات هي :

١ - محموعة المركبات المحضرة من الأمينات الدهنية الأولية والثانوية والثلاثية .

- ٧- بحموعة للركبات المحضرة من الأمينات الدهنية مع المزيد من أكريلونيتريل.
- عصوعة المركبات الحلقية للعتمدة على الدهون التى يكون فيها النيمتروجين الموحب
 حزيا من الحلقة المشبعة .
 - ه- بحموعة المركبات المحتوية على سلسلتين طويلتين لمحموعات الألكيل .
 - ٦- محموعة المركبات مزدوحة الرباعية .

طرق التحضير :

المجموعة الأولى من " الأمينات الدهنية "

طريقة الميثله : Methylation : وتستحدم هذه الطريقة تجاريا على نطاق واسع :

١- من الأمينات الدهنية الأولية والثانوية :

أ ـ وتتم باتحاد كلوريد للشيل CH3Cl مع الأمين الدهني وتضاف كربونات الصوديوم للتخلص من حمض الأيدروكلوريك المتكون أثناء التفاعل .

ب _ اتحاد أكسيد الإيثيلين أو أكسيد البروبيلين مع الأمين اللهني .

RNH2-HCl+2CH2 CH2→[RNH(CH2-CH2OH)2]⁺Cl⁻
O

٧- من الأمينات الدهنية الثلالية:

المنافع مع كلوريد الميثيل أو بروميد الميثيل والملح الساتج هـو أمـلاح الكيـل تـراى
 ميثيل أمونيه م .

Alkyl Trimethethyl Ammonium Salts CH3

حيث تكون R = R حيث تكون Lauryl - cetyl - stearyl - Tallow

CH₃

الاستخدامات :

أ _ مشتقات اللوريك والميثيل عوامل فعالة في إيادة الجراثيم .

ب. مشتقات السينيل cetyl والإستريل stearyl تستخدم على نطاق واسم لتلطيف الشعر وتسهيل الشطف .

المجموعة الثانية

acrylonitril الأمينات الدهنية مع أكريلونيتريل

ويسمى التفاعل بتفاعل cyanoethylation

عند استخدام للزيد من أكريلونيازيل مع الأحماض الأمينية عند درجة حرارة ١٥٠درجة م ينتج dicyanoethylation .

كما يمكن الحصول على الأمين بتفاعل الكحولات الدهنية مع أكريلونية يل في وجود sodium ethoxide كعامل حافز ثم ينتزل الناتج بالأيدووجين في وجود نيكل راني .

المجموعة الثالثة

المركبات الحلقية المعتمدة على الدهون التي يكون فيها النيتروجين الموحب حزيا من الحلقة العطرية ، وتشمل البيريدين ومشتقات أيزو كونولينيم (iso)quinolinium .

. alkyl pyridinium halides وتسمى هاليدات ألكيل بيريدنيم

اعبت lauryl - cetyl - R

X = كلوريد أو بروميد مثل أملاح سيتيل بيريدنيم

ومن التفاعلات مايلي :

١- تفاعل البويدين أو الكونولين quinoline مع هاليد الألكيـل لمدة ساعتين عند
 ١٥ درجة م في غياب المذيب .

$$N + C_{12H25} B_{f} \longrightarrow (N - C_{12H25})^{+} B_{f}$$

. chloromethyl fatty alchol مناعل البريدين مع -٢

تفاعل البيريدين مع استيراميد stearamide والفورمالدهيد وحمض
 الأيدروكلوريد .

٤- تفاعل البويدين وإنتاج.

N- (acylchol amino formyl methyl) pyridinium chlorides

الاستخدامات:

تستحدم مشتقات اللوريك والإستيريل في مستحضرات التحميل على نطباق واسح لاعتدامًا والتعدد العلهم لنشاطها السطحي .

المصوعة الرابعة

المركبات الحلقية المتمدة على الدهون التي يكون فيها النيتروجين الموجب حزءا من الحلقة المشبعة مثل:

۱ - مرکبات المورفولين morpholines

يحضر مركب N-cocomorpholine بتفاعل الأمين الأولى مع B,B-dichloroethyl ether

C12H25NH2+CIC2H4OC2H4Cl+2NaOH

۲ - مرکبات اعمدازولین imidazolines :

تحضر على خطوتين هما :

أ _ يتفاعل الحمض الدهني أو الدهن مع داى إيثيلين تراى أمين .

ب _ يتفاعل الناتج مع ميثيل سلفات (quaternization)

المجموعة الغامسة

أملاح الأمونيوم الرباعية المحتوية على سلسلتين طويلتين لمجموعات الألكيل .

-[(C₁₈H₃₇)2 N(CH₃)]⁺ Cl ⁻ او [R – N – CH₃] ⁺A CH₃

-[R2 N(CH3)₂] OSO₃ CH₃

(و تستخدم لتنعيم الألياف) .

حث R با Tallow-hydrogenated tallow-stearyl-Soya-Coco- R

ومن هذه الم كبات:

- Distearyl dimethyl ammonium chloride (CTFA:Quaternium-5)
- -Dicetyl dimethyl ammonium (Quaternium 31)
- -Di (hydrogenated tallow) dimethyl ammonium chlorides (Quaternium 18)

الاستخدامات:

١- تستحدم كمواد ملطفة للشعر سهلة الشطف.

٢- تستحدم لتنعيم الألياف .

المجموعة السلاسة

مركبات الأمونيوم مزدوحة الرباعية biquaternary وهي بحموعة أحرى من مركبات الكواتير نبير الدهنية الحتوية على سلسلتين طويلتين مثل:

P-xylene bis(dimethyloctadecyl)ammonium chioride وتحضو بتفاعل الأمين المعنى الثلاثي في وحود عامل مناسب مثل:

وعند تفاعل الأمين الدهني مع الكريلونية يل acrylonitrile ثم هدوحة النماتج نحصل على الكاتبون .

RNH2+CH2=CHCN +RNHCH2CH2CH2CN +RNHC3+I6NH12 من المناطقة المناطقة

ومن مركباتها:

- a) Oleyl trimethylene diamines .
- b) Tallow-alkyl trimethylene diamines .

وتستخدم في الأغراض التالية :

- ١ مثبطات للتأكل.
- ٢ صناعة النسيج .
- ٣- طفو الخامات .
- 2- مستحلبات الأسفلت .
 - ٥- تثبيط الجراثيم .
- ٦- تضاف للمنتجات اليوولية .
- ٧- يستعمل داي أمين كمادة وسطية لتحضير داي كواتيرنيم والمركبات الإيثوكسيلية.

يقال : إن مركبات الأمينات مزدوجة الثلاثية Ditertiary amines وهي مواد خمام

حديثة من خواصها ما يلي :

- ١- لها خواص ترغية حيدة .
- ٧- لها خواص تنظيف حيدة .
 - ٣- تساهم في اللمعان .
- ٤- لها عواص مضادة للاستاتيكية التي تعمل على سهولة التمشيط.

عيزات الواد ذات النشاط السطحي الكاتيونية:

- ترجع عواصها الملطقة إلى وجود الكاتيون كبير التعقيد نسبيا والذي هو أساس البروتين :
- ١- أبون الأمونيوم الرباعي أشد حيا للماء عن بحموعة الأمونيوم الأولية أو الثنائية أو الثلاثة .
- ٢- متص بقوة كبوة على الأسطح سالبة الشحنة وعلى خيوط الشعر وتظلل عليه بعد
 الشطف.
 - ٣- أقل عرضة للتحول إلى الاصفرار بمرور الوقت في وحود الهواء .
 - ٤ لها نشاط مبيد للحراثيم .
 - ٥- تلين النسيج .
 - ٧- لها حواص مضادة للكهرباء الإستاتيكية (تزيل الشحنة الاستاتيكية) .
 - ٧- تسهل تمشيط الشعر الرطب والجاف.
 - . Feeling body الإحساس بالقوام
 - ٩- تزيت الشعر Lubricating
 - ١٠ إعطاء البريق للشعر كتيب المظهر .
- ١١ تقلل الاحتكاك Friction بين ألياف الشعر فيكون الشعر أكثر طوعا وأسمهل
 تناه لا أثناء التصفيف

: 14 000

- ١- خواص التنظيف والترغية أقل من تلك التي للمواد الأنيونيه للماثلة .
- ٢- شديدة الميل نحو البروتينات والمواد القرنبة Keration ثما يعصل على إعادة ترسيب الأوساخ على الألياف أثناء الفسيل بالشامبو.
 - ٣- لها تأثير مرهق down weighing على الشعر .
 - ٤- تؤذى العين أكثر من جميع المنظفات الغير أنيونية .
 - ٥- لا تتجانس مع المنظفات الأنيونية وفي العادة ترسب بعضها البعض .

الاستخدامات:

- ثما سبق تجعد أن المواد ذات النشاط السطحى الكاتيونيــة تتضمن موادا كشيرة التنوع كشيرة الاستخدامات منها :
 - ١- عوامل مضادة للبكتيريا .

- ٧- طقو الحام .
- ٣- صناعة النسيج .
- 2- استحلاب الأسفلت.
 - ٥- مثبطات التآكل .
- ٣- استخلاص اليورانيوم بالمذيب.
- ٧- إضافات للاستخدامات البترولية العديدة .
 - ٨- شفط الشعر .
 - ٩- لوسيونات مستحضرات التحميل.
- ١٠ ١٠ تضاف ينسبة أقل من ٥٪.

وقد أمكن عمل محلطات مناسبة قليلية التنافر ولها تأثيرات ملطفية فعالية وتتكون همذه

الخلطات من مواد:

- ا _غير ايونية .
- ب_ أمفوتيرية .
 - ج ـ كاتيونية .

وتحت ضغط الحاجة إلى الحصول على المزيمد من تأثيرات شماميو المواد الأنيونيية وزيمادة تجانسها مع مواد كاليونية مبنية من مواد أنيونيه مثل:

1- Fatty acid monoesters of quaternized amino propane diol.

وقد ثبت أن هذه للركبات لها تأثيرات مفيدة وهي :

- أ _ تسهل التصفيف كثيرا .
- ب ـ تعطى ملمسا أفضل .
 - ج ـ تكسب الشعر مغلهرا .
- د_ تأثيرها على أغشية العين بسيط .
- 2- Poly glycerolated Cationics
 - وهذه المركبات الكاتيونية عديدة الجلسرول لها خواص مثالية في الشامبو من حيث :
 - أ _ الترغية .
 - ب _ التنظيف .

- التلطيف .
- أقل ضررا للتهيج .

الياب السادس

والإضافات التجميلية

الوظائف الهامة للمواد ذات النشاط السطحى



الوظائف الهامة للمواد ذات النشاط المنطحي

تستحدم المواد ذات النشاط السطحي لتقوم بالوظائف التالية:

- ۱ التنظيف Cleaning ا
- Y- الع طيب Wetting .
- . Emulsifying الاستحلاب

اولا: العظيف Cleaning: اولا:

وتسمى المواد المستحدمة في التنظيف بالمنطقات Detergents-or-cleaners .

بعد الحرب العالمية الثانية انخفضت كمية الصابون للستحدمة في أغراض التنظيف فيما عدا صابون التواليت الذي ظل هو الغالب بينما استحدمت كميات كبيرة من المنظفات الصناعية في كل من :

- المنازل.
- مؤسسات الخدمات العامة .
 - الوحدات الصناعية .

وتستخدم هذه المنظفات للتخلص من الأثربة والأوساخ والزبوت ... إلح من على الأسطح مهما كان نوعها والتى قد تكون أليافا أو أطباقا أو حمامات أو البشرة أوالأسنان ... إلح .

وتشمل المنظفات الصناعية المستحدمة للأغراض المنزلية ما يلي :

- ١ منتحات شديدة المقمول heavy-duty للفسالات .
- منتجات خفيفة المفحول light-duty لغسل الألياف الرقيقة أو الأطباق أو
 الأسطح الصلية أو تنظيف الأرضيات أو النوافذ ... إخ.

وتوجد مركبات التنظيف على عدة أشكال مثل:

- ا بالسوائل liquids .
 - ب ـ الماحين pastes
- ج ـ الرش بالضخ pump sprays
- د _ مساحيق الرش الجافة ' spray-dried powders '
 - هـ القطم tablets
 - وقد تكون هذه المركبات :

- عالية الرغوة أو منخفضة الرغوة (منضبطة الرغوة controlled suds) .
 - عالية الكتافة أو منحفضة الكتافة density -

: Wetting الترطيب

الترطيب من الوظائف الهامة لهذه النوعية من المواد ذات النشاط السطحي وتؤدى إلى:

- ١- ممكن مواد الصباغة dyestuff من الادمصاص على ألياف النسيج بسمهولة وبالتساوى.
- ٣- تعمل كعوامل تسوية (أو تمهيد) leveling agents أثناء الصباغة ؛ لأنها تميل إلى الادمصاص الشديد على الألياف فتوخر الادمصاص السريع للأصباغ الـذى يؤدى إلى التلوين الفير متساوى .
- ٣- تستخدم في عملية مرسرة الأقطان mercerization (معالجة القطن بمحلول الصودا الكاوية) وفي عمليات التشطيب الكيميائية الأحرى التي تجرى على المنسوحات لتزيد من التأثير السريع والمتظم .
- اتعمل كمواد منطقة مزيتة lubricants في عمليات تشغيل الألياف الحام وعند.
 إزالة النشا desizing وإزالة الزبوت deoiling .
- ه- يستخدم " الزيلان " zelan على صورة علول عند معالجة الألياف لكى تصبح طاردة للماء water proof-or-water-repellent ولا تكون هذه المادة فيلما متصلا داخل الألياف ولكن تتسرب فقط بكميات قليلة نسبيا على مسطح الألياف فتخفض قدرتها على الإبتلال إلى للدى الذى لايسهل معه اختراق قطيرات الماء للمسام مع احتفاظ الإلياف عظهرها الأصلى ونفاذيتها للهواء.
 - ٦- تضاف إلى مواد اللصق لكي ترطب السطحان المراد لصقها بشكل مناسب
- ٧- تستخدم ثنقوية الالتصاق بين المواد الصلبة والمواد الأحرى التبى تكون سائلة عند
 الاستخدام فقط مثل :طبقات الطلاء الجافة والألياف المطلبة بالزيت و الأدوات
 المطاطبة المحدوية على ألياف نسيج أو مواد مافقة .
 - ٨- تدخل في صناعة السراميك .
 - ٩- تدخل في صناعة الورق .
- ١١- تستخلم " مثبطات الابتلال " wetting inhibitors " والتي تسمى " عوامل

التحميع collectors " مثل مادة زائنات xanthates وغيرها فعى تعويهم الخاصات وهمى لا تشتق من الدهون ، ولكن لبعض الخامات المعينة مثل عامات البوتاسيوم تستحدم المواد المشتقة من الدهون مثل أملاح الأمين للأهماض الدهنية العالمية .

وفي معظم حالات الرش يستخدم العسابون فيسا عندا الذي يحتوى على أملاح الكالسيوم والماغنسيوم ، وقد تحسن عوامل الترطيب من فاعلية المبيدات الحشرية أو مبيدات الفطريات أو مبيدات البكترويا التر تقتل بالتماس .

١٣- تضاف عوامل الترطيب إلى معاجين الصقل (التلميع) والتنظيف لتحمل تماسها مع السطح أفضل .

١٤ - مفيدة في بعض مستحضرات التحميل التي تعتمد كفاءتها على فعل الترطيب والالتصاق.

ثالثا: الاستحلاب:

تحضر وتسوق تشكيلة هاتلة من المنتجات الهبناعية على صورة مستحليات . ومن المستحيل إنتاج مستحليات ثابتة بدون وجود عوامل استحلاب مثل :..

- ١- الصابون .
- ٢- الزيوت المكبرتة .
- ٣- أحادى وثنائي الجلسريدات ١٠٠٠ إ ع .
- . Crillit 1 ١ کولیت ١ کولیت ١
- ه- ترای تون تی اکس ۱۰۰ (Triton TX 100(octoxynol)
- . Tween20(polysorbate 20)
- . Tween80(polysorbate 80) ۸۰ توین ۸۰
 - ومن بين المنتحات الغذالية المجبوبة التي تكون على صورة مستحلبات ما يلي :
 - ۱ الزبد butter .
 - . margarine ۲- المرجرين

لأنه يفتقر إلى مركبات الفوسفاتيدات والبروتينات التي تثبت الزبد butter فإنه يدعم

بإضافة عوامل استحلاب لمنع الترشيح عند تخزيين المنسج ولمنع الطرطشة spattering أثناء الطهر. .

"- الأيس كريم ice cream

يضاف إليه أحادى وثنائى الجلسريدات لقائدتهما ولتثبيط تكوين بللورات الثلمج الكبيرة ولتعزيز اندماج الهواء في المنتج .

. mayonnaise عاليونيز

ه- زيوت السلطة salad dressing ،

. vegetable shortening الشورتننج النباتي

يضاف إليها أحادي وثنائي الجلسريدات بهدف:

أ _ إنتاج دهون عاصة لخبز الكعك ake baking .

ب _ تأكيد درجة انتشارها في عجين الكعك .

ج ـ العجين الناتج له قوة ميكانيكية فاثقة .

د . تسمح باستحدام نسب عالية من السكر واللبن .

الإضافات التجميلية للشاميو

Shampoo cosmetic additives

هى المواد التى ليست شامبو Shampoos فى حد ذاتها ولكنها تمساهم فى وظيفة أو قبول الشامبو.

وتؤثر في كل من :

۱ – الرغوة – ۱

7- المس Feel

. Consistency القوام

. Finish imparted اللمسات النهائية

وقد تزايد عدد المركبات المتطورة التي تساهم في ذلك ، ولكن العديمد منها تحميمه براءة الاحتراع Patents والأمر تحميه السرية .

المواد المصنئة للرغوة

المواد البناءة للرغوة أو المثبتة للرغوة أو المقوية للرغوة

Foam Builders or Foam Stabilizers or Lather boosters

هى المواد التي تضاف إلى التركيبة لتكسبها زيادة في الرغوة من حيث توعيتها وححمها و ثباتها .

كما تكسب الشعر تأثيرا لطيفا قليلا . وقد تطورت هذه المواد البناءة إلى الدرجة المطلوبة . والمواد البناءة للرغوة الرئيسية ما يلى :

أ _ أميدات إيثانول الأحماض الدهنية مثل:

- 1-Lauroyl (Lauryl)diethanol amide .
- 2-Lauroyl (Lauryl)Mono ethanol amide .
- 3-Cocnut (Palm kernel)Monoethanol amide .
- 4-Super amides.
- 5-isopropanol amides.

ب ـ كميات قليلة من:

- 1-Sarcosinates.
- 2-Phosphates.

ج _ تركيزات قليلة من الكحولات الدهنية .

د ـ الجليكولات Glycols

هـ بولى نينيل بيروليدون Poly vinyl pyrrolidone

والجدول التالي يوضح النتائج التي حصل عليها عند إضافة مادة بناءة .

		الرغوة في البداية سم"	بعد ۱۵ دقیقة سم ^۳	ہمد ۳۰ دقیقة سم"
A	Dodecyl Benzene Sulfonate (37%)	14.		40
В	Dodecyl Benzene Sulfonate (37%) Lauroyl monoethanol amide (10%)	19.	17+	100
C	Dodecyl Benzene Sulfonate (37%) Lauroyl diethanol amide (10%)	17.	Yo	٥.

ومن الجدول يتضح أن مادة " دوديسيل بنزين سلفرنات " حيدة في حد ذاتسها . وعندما يضاف إليها " لورويل مونو إيثانول أميد" بزيد حجم الرغوة ويزيد ثباتها بقوة .

المواد المطلة الزوجة Viscosity Modifiers

تعريفها : "هي المواد التي إذا أضيفت إلى المحاليل عدلست من لزوجتها سواء بزيادتها أو ما " .

لذلك فإن هذه المواد تنقسم إلى نوعين هما :

ا _ مواد تزید اللزوجه وتسمی " مواد مغلظة

ب مواد تقلل اللزوجة وتسمى " مواد عنفضة Thinners " .

: Thickening agents أولا : المواد الملطة

تعريفها : " هي المواد التي إذا أضيفت إلى المحاليل أكسبتها لزوجة عالية أو قواما غليظا .

يتأثر القوام الغليظ بالعوامل الثلاثة التالية :

١- درجة حرارة المحلول.

٢- نوع المادة المغلظة،

٣- تركيز المادة المغلظة .

المواد المستخدمة لتغليظ القوام :

الإلكتروليتات : مثل :

- كلوريد الصوديوم: يضاف بنسبة ١٠,٣٥٪ (يحضر محلول بنسبة ١ جزء كلوريـد صوديوم + ٣ جزء ماء) وهو رخيص الثمن وأقوى تأثيرا إلا أنه بتسبب فى تــاكل الحديد والصلب.
- كلوريد البوتاسيوم: إذا أضيف أى منها بنسبة تـ واوح صابين ٢-١٪ إلى " ألكيل
 إيثر سلفات " فإنها تزيد لزوجتها باطراد حتى يصبح الشامبو أكثر لزوجة ونحمل
 على الحد الأقصى للزوجة . وبعد الوصول إلى هذه للرحلة فإن الإضافة الأكثر من
 عالم للمر سوف تقلل اللزوجة .

الصموغ الطبيعية natural gums مثل :

- الكراويا.
- . tragacanth الكثيرا -
- الصمغ العربي gun acacia -

- صمغ حبوب شحر الخروب locust bean gum -
- كما يمكن استخدام أي من المادتين التاليتين إلا أن استخدامها محدود في الشامبو وهما :
 - الجينات alginates
 - الكراجين (طحلب بحرى) carrageenates .
- الصمسوغ المخلقة : وهي تعسل على تغليظ القوام وتمنع إعادة الرسيب -anti redeposition .
- ويجب استخدام هذا النوع بعناية لأنها تكون غشاء رقيقا film يغلف الشعر فتوك المؤيمة. من الرواسب عليها ومنها :
 - مشتقات السيليولوز تحمى الشعر من إعادة الترسيب وتنعم الرغوة وهي :
 - ميثيل سيليولوز MC .
 - كربوكسى ميثيل سيليولوز CMC ويستخدم للأغراض الآتية :
 - منع إعادة التسرب .
 - زيادة القوام .
 - منع انفصال صوديوم ألكيل بنزين سلفونات عن الماء وتكوين طبقتين .
 - صوديوم كربوكسى ميثيل سيليولوز SCMC .
- هيدروكسي إيثيل سيليولوز Hydroxy Ethyl Cellulose ويساع تحست
 - اسم تحارى : " ناتروسول natrosol " . الشركة المنتجة : هنكار .
 - وإذا استحدم بتركيز ٢٪ أعطى قواما غليظا يصل إلى ٢٠٠٠٠ سنتيبواز .
 - هـــ ميثيل هيدروكسي بروبيل سيليولوز .
 - و ۔ میٹیل هیدرو کسی بیوتیل سیلیولوز .

بوليمرات كربوكسي فينيل :

- وهي مواد تعزز ثبات الشاميو ومنها :
- كربوبول Carbopol (شركة حودرتش Goodrich).
 - بوليمر كربوكسي فينيل.
- كحولات البولي فينيل Poly Vinyl Alcohols (P.V.A)
- بولى فينيل يبروليدون Poly Vinyl Pyrrolidone (P.V.P)

وقد أمكن تجنب خطورة تكون الفشاء الرقيق على الشعر باستحدام مواد مفلظة حديثة مثار:

- حلسرول إستيارات .
- الجليكولات (بولى حليكول) .

ويعتمد تأثيرها المفلط على طول سلسلة الجليكول وتستخدم لتغليظ قوام المواد المنظفة الغير أبونية .

أميدات الكيلات الأجاض الدهنية: ومنها:

- -Lauryl mono ethanol amide .
- -Lauryl diethanol amide .
- -Coconut (or palm kernel) diethanol amide .
- -Lauryl / Myristyl di-methyl amine oxides .
- -Isopropanol amides.

وتستخدم للأغراض العالية :

أ _ ضبط اللزوجة .

ب _ زيادة ثبات الرغوة .

ج ـ تشتيت وانتشار صابون الكالسيوم (الجير) والماغنسيوم الغمير ذائب أثناء الغسيل ومنع ترسيه على الشعر وفروة الرأس .

: Fatty alcohols الكمولات الدهنية

ِ تَأْثِيرِهَا لَلْعَدَلُ لَلزُوجَةَ يَمَاثُلُ تَأْثِيرِ الْأَمْلاحِ الْغَيْرِ عَضُويَةً .

ومن الم كيات الأخرى المفلطة للقوام ما يلي:

- -TEA Soaps
- -Amido amine oxides
- -Phosphate esters
- -Ethoxylated Fatty acid diester ويستخدم للشامبوالكريمي

ويجب أن تعلم أن كل مادة أو مركب يستحدم فسى إنتاج الشامبو له نشيرة معلومات data sheet تقدمه الشرة على حميع للموات والبيانات الواجب معرفتها لمنتج ، الشامبو وفيما يلى بعضا من هذه النشرات للتوضيع:

تشرة معلومات : مادة " سالكير إس - سي ٨٠ " Salcare Sc 80

وهي مستحلب لبوليمر تساهمي أكريلي أنيوني مالي مكون من:

Steareth-10 Allyl Ether **Acrylates Copolymer**

إنتاج شركة سيبا Ciba

وهي مادة مغلظة مساعدة ذائبة قلوية (المواد الفعالة ٣٠٪) والمحلول الماثي الذي يحتوى على ٣,٣٣٪ منها عند درجة حرارة ٢٥ درجة م تكون لزوجته ١٠٠٠٠

التجانس: تستخدم في وحود المواد الأنيونية والغير أيونية وهي فعالة بصفة خاصة عنـد أس أيدروجيني = ١٠٠٦,٥ .

مع الزيوت والسيليكونات والإستوات المليئة: تتحانس معها حتى إذا استخدمت نسبة كبيرة من هذه المواد وقد يلزم استخدام صواد مذيبة إضافية إذا كان المطلوب إنتاج حل gel شفاف .

مع الكحول: تظل فاعليتها المغلظة حتى في المستحضرات التي تحتوى على حوالي ٣٠٪ كحول إيثانول .

مع المواد الماصة للأشمة الفوق بنفسجية : تتحانس مميا .

الاستخدام:

- تستجدم كمادة مغلظة مساعدة في مستحضرات التحميل
- في مستحضرات العناية بالبشرة والشعر ذات القوام الجيلاتيني الشفاف . .
 - منتجات الجيلاتين الشفافة .
- في مستحضرات المواد ذات النشاط السطحي التي لها أس أيدروجيني يتراوح ما بين . 14-0

فاللقا :

١- لا تحتاج إلى التسخين للحصول على اللزوجة عند إنتاج مركبات البشرة والشعر . ٢- لا تحتاج إلى أجهزة عاصة لاستخدامها .

٣- تقلل من كمية كلوريد الصوديوم للحصول على اللزوجة .

طريقة تكوين اللزوجة :

تكون مادة سالكير إس سي ٨٠ مع الملح (ص كل) لزوجة أكثر فاعلية عن استخدام

الملح وحدة ويتكون الخليط المستحدم من :

٤٪ سالكير إس. سي ٨٠ .

٧٪٬ ملح طمام .

٣٠٪ صوديوم لوريل إيثر سلفات .

وتصل اللزوحة إلى أكثر من ٢٠٠٠٠ وحدة .

الوظيفة	مادة فعالله الم	الاستخدام
مغلظ مع ملح الطعام	7. 0	الشامبو
مغلظ مع ملح الطعام	%. •	

نشرة معلومات : مادة " سالكير إس -- سي ٨١ "Salcare Sc 81 مادة "

وهى مستحلب لبوليمر تساهمي إكريلي أنيوني مائي مكون من : Acrylates Copolymer

العاج شركة سيا Ciba

وهی مادة مفلفلة مساعدة ذائبة قلوية (المواد الفعالة ٣٠٪) والمحلول المائبی الذی يحتوی علمی ٣٣.٣٪ منها عند درجة حرارة ٢٥ درجة مثوية تكون لزوجته ٢٠٠٠٠ . CDS .

التجانس: تستخدم في وحود المواد الأنيونية والفير أيونية والموددة وهبي فعالة بصفة. خاصة عند أس أيدروجيني - ١٠ .

مع الزيوت والسيليكوقات والإسترات الملينه : تتحانس معها حتى إذا استخدمت نسبة كبيرة من هذه للواد وقد يلزم استخدام مواد مذيبة إضافية إذا كان المطلوب إنتاج get شفاف .

مع الكحول: تظل فاعليتها المفلطة حتى في المستحضرات التي تحتوى على حوالى ٥٠٪ كحول إيثانول .

مع المواد الماصة للأشعة الفوق بتفسجية : تتحانس معها .

الاستخدام :

- تستخدم كمادة مغلظة مساعدة في مستحضرات التحميل .
- في مستحضرات العناية بالبشرة والشعر ذات القوام الجيلاتيني الشفاف.
 - خواص التعليق .

- تسهيل تصنيع المنتج النهائي .
- تبنى القوام الفليظ للمستحضرات للتعادلة عند درجة حرارة الغرفة بدون تسحين
 وبصفة خاصة المتتحات التى لا يسهل تفليظها باستخدام ملح الطعام مشل مركبات
 السلفوسكسينات
 - مثالى لمنتحات الجيلاتين الشفافة .
- مادة مغلظة فعالة في مدى أس أيدروجيني واسع يصل صايين ٦ ١٢(٨ فــي المنوسط).

· 12.118

- ١- لا تحتاج إلى التسخين للحصول على اللزوجة عند درجات الحرارة العادية .
 - ٢- لا تحتاج إلى أحهزة محاصة لاستخدامها .
- ٣- لا تحتاج إلى استحدام ملح الطعام للحصول على اللزوجة بل أفضل لزوجة لما عندما يكون المستحضر عاليا من ملح الطعام وتنحفه كلما أضيف إليها ملح الطعام وتصل إلى أدنى حد لها . تصل اللزوجة ١٠٠ QDS إذا احتوى المستحضر على ٥٠,٠٠ لملح طعام) .
 - ٤- تنخفض كفاءتها إذا وحد في المستحضر الأيونات أحادية التكافؤ .
 - ٥- إذا استخدمت بتركيز ٤ ٪ أمكن الحصول على لزوجة = ١٠٠٠٠ CDS .
 - ٦- إذا استخدمت بوكيز ١٠٪ أمكن الحصول على لزوحة = ٢٠٠٠٠٠٠.

الوظيفة	مادة فعالة %	الاستنحدامات
تظيظ وتعليق متعاون مع سالكير ٨٠	٧,٠٠	الشاميو
تغليظ وتعليق متعاون مع سالكير ٨٠	0,**	حيلاتين الحمام والفش
		Showar / Bath gels

ثانيا : المواد المخفضة للزوجة :

تخفض لزوحة الشامبو باستخدام أي من المواد التالية :

- ١- المذيبات (الكحولات) . . .
- . polyoxy alkylene مركبات بولي أوكسى ألكيل
- . Sodium Xylene Sulfonate (hydrotrope) "

العوامل الملطقة

Conditioning (Finishing) agents

تعريفها : إذا أضيفت إلى الشامبو أو المنظف أكسبت الشعر لمسات حيدة .

ومن هذه اللمسات ما يلي :

- ١- الاحتفاظ بالرطوبة .
- ٢- إزالة الشحنة الكهربية السالبة الساكنة المتولدة على الشعر .
 - ٣- تحمل الشعر:
- لامعا براقا (Lustre (gloss , shine , light) -
 - ناعما soft حريري الملمس.
- ١- تزيت الشعر لإكسابه انسيابا slip أفضل وسهولة في التمشيط .
- م- يكسب القوام Body للشعر عن طريق تكوين غشاء رقيق على الشعر يظل عليه
 وتضاف هذه المواد بنسب صغيرة إلى الشامبو
 وتضاف المسامة التالية :
 - شاميو: يعنى أنه منظف فقط عالى من العوامل الملطفة .
 - شامبو ٢×١ : يعنى أنه يحتوى على منظف وعوامل ملطقة .
- سامبو ۱×۳ : یعنی آنه یحتوی علی منظف وعواصل ملطقة وفیدامین مقوی
 للشعر .
- ومن الجدير بالذكر أن الملطف conditioner بخواصه السابق ذكرهما يختلف عـن البلسان balm أو البلسم balsam .
 - فالبلسان : مرهم راتينجي عطري يستخرج من بعض الأشجار العطرية الاستوائية .
 - البلسم: مادة زيتية راتينجية عطرة تسيل من بعض الأشجار مثل:
 - أ _ بلسم بيرو balsam Peru يستحرج من أشحار بلسم بيرو الأمريكي .
 - ب بلسم طولو balsam Tolu يستخرج من أشحار بلسم طولو .

الواد (العوامل) النظمة للرطوية humectants

إن أفضل المدواد المستخدمة على الإطلاق لتطرية الشعر هي الماء وليسست الزيوت أو الإسترات. ومن الناحية العلمية استبدل استخدام الماء بالمواد المنظمة للرطوبة.humectanis .

تعريفها : "هى المواد التى تنظم تغير الرطوبة بين المنتج والجو سواء كان المنتج على سطح الجلد skin أو داخل العبوة Jar " .

ووظيفة هذه المواد مايلي :

- تساعد الشعر على احتفاظه بالرطوبة وتأخير تبخره .
- يجعل الشعر أكثر طراوة softer أو أقل تقصفا brittleness

ومن هذه المواد ما يلي :

- ١- الجلسرين .
- ۲- بروبيلين حليكول .
 - ٣- سوربيتول .
- . poly hydric alcohols عدينة الهيدريك
- لوريل و كوكيل ساركوزينات Louroyl and cocoyl Sarcosinates . soft feel ويوصى باستحدامها بصفة حاصة لإكساب الشعر لللمس اللين

وأبسط خليط للرطوبة بتكون من:

- ٥٠ ٪ جلسرين.
- ه ٪ ماء ورد .

Y- النعومة واللمعان Smoothness and gloss

يمكن الحصول على النوعمة واللمعان باستحدام العوامل التي تترسب على عيـوط الشـعر (الشعر عبارة عن ألياف بروتينة تسمى بالألياف القرنية keratin fibre) .

وبالرغم من أن للواد الدهنية الكثيرة يمكن أن تقتل (kill (cut المؤوة والقدرة على إزالة الأوساخ إلا أن الإضافات المحلودة للعينة منها يمكن أن تحسن نوعية الرغوة مثل اللهون الفنية بحامض اللوريك (زيست جوز الهند وزيست نوى النحيل) . ومن المواد الطبيعية المستحدمة لاكساب الشعر لمانا ما يلى :

الزيوت النباتية المستخدمة:

- زيت للنك mink oil
 - زيت السمسم semsame oil
 - زيت الجرجوبا Joioba oil -
 - اللاتولين ومشتقاته .

الزيوت المدنية :

بالرغم من صعوبة إزالته من على الشعر أثناء الغسيل.

مسحوق البيض ومشتقاته:

يقال : إنه يجعل الشعر لامعا سهل التصفيف ويسماعد الشماميو على محفض درجة نزع الدهان.

عسل النحل honey:

سعل أنه يضاف كعامل تزييت Lubricating agent

أما المواد المحلقة التي تكسب الشعر لمعانا فمنها:

1-Acyl peptides . " مجموعة " يتيدات الأسيل

وهي تجعل الشعر لامعا طيعا حريري الملمس لطيفا مثل:

- Potassium coconut hydrolyzed animal protein .
- Triethanol amine coconut hydrolyzed animal protein .
- Triethanol amine cocoyl hydrolyzed animal protein.
- Triethanol amine abietovl hydrolyzed animal protein
- Potassium undecylenoyl hydrolyzed animal protein .

2- Poly glycerolated Glycollic Ethers.

- Poly glycerolated glycollic Thioethers .

وهما مادتان تحسنان تزييت الشعر .

مواد زينية oily materials مثل:

1- ethoxylated Lanolin

مشتقات

- 2- PEG alkyl ethers.
- 3- PPG alkyl ethers.
- 4- PEG modified poly siloxanes

ه السليكون السائل ومشتقاته Liquid silicones

ومن خواصها مایلی :

أ _ تزيد ثبات الرغوة .

ب _ تحسن ثبات setting الشعر .

ج _ تكسيه لمعانا .

المواد التي تكسب الشعر نعومة مثل:

أ _ الشموع Cabowaxes واستياراتها stearates وهي تكسب الشعر انزلاتها slip وقياما body .

ب _ أميدات الأحماض الدهنية وهي تكسب الشعر انزلاقا ونعومة .

ج _ ملح تراى إيثانول أمين لحمض الجينيك alginic acid وهي تكسب الشمر المصلي .

٣- المواد التي تقلل الشحنة الكهربية المولدة على الشعر

أثناء تمشيط الشعر بالمشط أو بالفرشاة يتولد على خيوط الشعر شحنة كهربية سالبة ساكنة فتتسبب في تنافره .

و لإزالة هذه الشحنة الكهربية المتولدة على الشعر يضاف إلى الشامبو أحد المواد الكاتيونية التي تدمص على الشعر أثناء غسله ولا تزال أنشاء الشيطف، ومن أمثلة هذه المواد الكاتيونية الرباعية مايلي :

- 1- N-stearyl Colamine Formyl Methyl Pyridinuim Chloride . Emcol E-607 (Quaternium 7) الأسم التحاري
- 2- Lauryl Colamine Formyl Methyl Pyridinuim Chloride. . Emulsept E-607 الإصبي التصاري

3- 2

الاسم التحاري Mirapol A-15 .

. Miranol Co. : إنتاج شركة

ومن خواص هذه المادة ما يلي :

أ ـ تتجانس مع للنظفات الأنيونية .

- ب. تمتص على الشعر وتجعله خالي من الشحنات الكهربية .
 - ج ـ تمعل الشعر عاليا من التشابك .
 - د ـ تجعل الشعر ناعما ولامعا .

وفيما يلي تركيبة بسيطة من الشاميو:

1- Lauric Monoglyceride ammonium salt	% 08,1
2- Quaterium 7	۲,
3- ماء -3	٤٣,٩
عطر -4	كمية مناسبة

٤- سهولة تمشيط الشعر

ويستخلم المواد التالية :

- 1- Quaternium 23 (Poly quaternium 11)
- 2- Alkylated and partly formylated poly ethylene amines كما أنها تعم الشعر .
- 3- Soluble protein الروتينات المذابة في الماء

وأفضلها الكولاجون collagen ومشتقاته الرباعية إلا أن الامتصاص الكبير للبروتين على الشعر يتسبب في إحداث ضرارا كبرواله .

وخواصها هي :

- ١- تسهيل تمشيط الشعر الرطب .
 - ٧- تحسين تجعد الشعر.
 - ٣- لها تأثير متعادل .

- 4- Collagen Amino acids.
- 5- Acyl Lact ylates .
- تحسن نسيج الشعر وتحسن التصفيف.
- ومن العوامل الملطفة للشعر الأخرى ما يلي :
- 1- Isopropyl Myristate.
- 2- Butyl Palmitate.

وخواص هاتين المادتين مايلي :

- أ _ مذببتان .
- ب ـ مطريتان للبشرة emollien
- 3- Polyglycol Stearate.
- 4- Glyceryl Stearate.

- تحسنان التأثير الملطف للشعر .
- 5- Sodium Carboxy Methyl Cellulose (CMC).
 - وهو صمغ مخلق يغطى الشعر بغشاء رقيق وله تأثير ملطف ممتاز .
- 6- Polymer JR resin (Quaternium 19).
 - وهو مشتق من السيليولوز الكاتيوني .
- 7- Poly quaternium-7.
- 8- Poly (dimethyl diallyl ammonium chloride) .

ومع تدفق وتزايد المواد المحلقة الملطقة للشعر يجب تحنب إستحدام أى مادة ملطفـــة يــودى استخدامها إلى :

أ _ صعوبة غسلها من على الشعر .

ب _ تكسب الشعر ملمسا زيتيا oily أو لزجا sticky أو مليدا ,

نشرة معلومات بولي كواتيرنيم - ٦ : Polyquaternium-6

الوصف : محلول مائي لبوليمر كاتيوني مكون من :

Diallyl dimethyl ammonium chloride homopolymer
. Salcare SC 30 الاسم التحاري:

الاسم العماري : Salcate SC 30

الشركة المنتجة: سيبا Ciba

الحواص :

- سهل الذوبان في الماء معطيا منتحات شفاقة .
 - سائل لزج عديم اللون .
 - الركيز ١٤٪.
 - اللزوجة (٢٥ درجة م) ٠٠٠٠ CDS -
 - الكثافة عند (٢٥ درجة م) ١٠٠٨٠ .

- الأس الأيدروجيني PH (٢٥ درجة م) ٦,٥ .

التجانس: يستخدم في وجود للواد الفير أيونية والكاتيونية ولا يمكن استخدامه مع المواد ذات النشاط السطحي الأنوونية بسبب طبيعته الكاتيونيه العالية .

الاستخدام :

- يستخدم في صناعة مستحضرات التحميل.
 - « مستحضرات العناية بالبشرة والشعر .
- يضاف بنسبة ٧٠,٠٪ في الشامبو الملطف .
- يستخدم في رغوة الحمام ولسيونات الشمس ومستحضرات الشفاة .

الوظيفة :

- يساهم في الانزلاق والتزييت للمستحضرات .
 - له تأثير ملطف.
 - يزيل التشابك detangling -
 - التعومة .
 - يعزز الانتشار الجيد .

الوطيفة	نسبة الاستخدام ٪	الاستخدامات
تثييت الرغوة ومضاد للشحنة الكهربية وبزيل التشابك	٠,٥	الشامبو
مضاد للشحنة الكهربية ويزيل التشابك والقوام والتعومة	٠,٧٥	ملطفات الشعر
التعومة ويعزز خواص الانتشار	*,7"	لوسيوثات الأيدى والجسم
يحافظ على الخواص والقوام ويجعله طيعا	۰,۲۰	لوسيونات التثبيت السائلة
يعزز التصفيف والتلطيف	1,0 1,5	حل التصفيف

نشرة معلومات سالكير إس - سي ٦٠ Salcare Sc 60 د نشرة معلومات سالكير

الوصف : بوليمر تساهمي أكريلي كاتيوني مكون من :

Acrylamido propyl Trimonium chloride / Acrylamide Copolymer

. salcare Sc 60 : الاسم التحارى

الشركة المنتحة: سيبا.

الحواص:

- سهل الذوبان في الماء معطيا منتجات شفافة .
- · حييات سهلة الانسياب بيضاء سهلة الانتشار .
 - نسبة الصلب ٩٥٪.
- الأس الأيدروجيني لتسبة ١٪ محلول ماثي (٢٥ درجة م) = £ .

ائتجانس :

- · تستخدم في وحود المواد الغير أيونية والكاتيونية .
- ومحدودة التحانس مع المواد ذات النشاط السطحي الأتيونية .
 - ومواد التغليظ الأنيونية .

الاستخدام:

- يستخدم في صناعة مستحضرات التحميل .
- وفي مستحضرات العناية بالبشرة والشعر .
- يضاف بنسبة ٠,٢٥ ٪ في الشامبو الملطف.

الوظيفة	نسبة الاستخدام (المادة الفعالة ٪)	الاستخدام
منعم يعزر الملمس المتبقى بعد الاستجدام	.,70 .,770	منظفات الوجه
التنعيم المتبقى والتأثير الملطف	۰,۰ ۰,۱۲۰	صابون اليد السائل
التنعيم وملطف البشرة	.,0 .,170	صابون الحمام السائل
ملطف ، يسهل التعشيط الرطب	.,0 .,170	شاميو الشعر
ملطف ومتعم ويسهل التمثيط الرطب	۱,۰ ۰,۰	ملطقات الشعر

: Polyquaternium-7 ۷ - برلی کواتیرنیم ا

الوصف : محلول مائي لبوليمر كاتيوني مكون من :

Diallyl dimethyl ammonium chloride (and) Acrylamide coplymer

. Salcare Sc 10 : الاسم التحاري

الشركة المنتحة: سيبا .

الحواص :

- سهل الذوبان في الماء معطيا منتحات شفافة .

- سائل لزج عديم اللون .
 - التركيز ٥,٨ ٪ .
- اللزوجة (٢٥ درجة م) ١١٠٠٠ Cps
 - الكثافة (٥٥ درجة م) ١,٠١٢ .
- الأس الأيدروجيني PH (٥٥ درجة م) ٧.

التجانس :

- يستخدم في صناعة مستحضرات التحميل.
 - مستحضرات العناية بالبشرة والشعر.
- يضاف بنسبة هر ، ٪ في الشامبو الملطف .
- يستخدم في رغوة الحمام ولسيونات الشمس ومستحضرات الشفاة .

الوظيفة :

- · يساهم في الانزلاق والتزييت للمستحضرات .
 - له تأثیر ملطف .
 - يزيل التشابك .
 - التعومة .
 - يعزز الانتشار الجيد .

الوطيفة	نسية الاستخدام %	الاستخدامات
تثبيت الرغوة ومضاد للشحنة الكهربية ومزيل للتشابك	٠,٥	الشاميو
مضاد للشحنة الكهربية ومزيل للتشابك والقوام والنعومة	۰٫۷٥	ملطقات الشعر
النعومة ويعزز عواص الانتشار	۳,۰	لموسيوتات ايقسم والأيلى
يمافظ على الخواص والقوام ويجعله طيعا	۰,۷۰	لوسيون التثبيت السائل
يحزز التصفيف والتلطيف	۰,۰ ۰,۳	حل التصفيف

نشرة معلومات مادة " كوزميديا جوار – سى – Cosmedia Guar C 261477 :

Guar-hydroxypropyl-tri-methyl ammonium chloride وهي من مشتقات الجوار guar الكاتيونية .

: CTFA

Guar-Hydroxypropyl Trimonium Chloride

على صورة مسحوق ناعم لونها أبيض مصفر .

وهي من أهم المواد المستخدمة لتلطيف الشعر (إفتاج شركة هنكل) .

خواصها:

١- تستحدم في مستحضرات تنظيف الشعر والعناية بالشعر

٢- تستخدم كعامل:

أ _ تلطيف .

. after treatment ب يبد المالجة

ج _ مضاد للإستاتيكية .

د _ للتغليظ .

هـ د مشت ،

٣- بسبب عنواصها الكاتبونية فإنها تظهر ميلا متميزا نحو الشعر وتخرج أفضل التوعيات
 قر الخاليا, ذات النشاط السطحي والمستحليات .

٤- تشارك في نعومة وتطرية الشعر .

د- تتيح سهولة تفكك الشعر وتمنع تحمله للشحنة الإستاتيكية .

٧- فعالة في المحاليل المائية كعامل تغليط.

٧- نزيد قوام وتحسن ثبات المستحلبات والمعلقات Suspensions

٨- ملائمة لمستحضرات الشعر (كعوامل العناية بمعالجة الشعر ، وبحددات الشعر hair
 ١- ملائمة لمستحضرات الشعلف).

مكن إضافتها كمادة بعد المعالجة aftertreatment وكوسيط مضاد للإستاتيكية
 سمواء منضردة أو ممتزجة مع الإضافات الأعمرى مشمل الأنسواع المعتلفة
 ل Dehyquart

. ١-بالإضافة إلى تأثيرها الأساسي على الشعر فإنها تثبت المستحلب وتدعم القوام .

من الضرورى أن تتذكر يصفة عاصة أنه بالرغم من خواصها الكاتيونية فإنها تتحانس مع كل المواد ذات التشاط للستعدمة الإنتاج مستحضرات التحميسل المسائلة وحتى مع المواد ذات النشاط السطحى الأنوونية مثل:

- . fatty alcohol sulfates الكجولات الدهنية الكيرتة
- . fatty alcohol ether sulfates بـ الكحولات الدهنية إيثر سلفات

مثل منتجات :

- تکسابود Texapon
- سلفويون Sulfopon

والق تستخلم في :

- shampoo
- منظفات الشعر hair cleansing

ومن خواصها الملطفة :

- أ _ السهولة الملحوظة عند تمشيط الشعر الرطب .
 - ب _ النعومة softness .
 - ج _ التطرية .
 - د ـ التأثو المضاد للشحنة .

ومن خواصها الميزة ألها:

- ١- لا توثر على قوة تنظيف الشاميو.
 - ٧- لا تؤثر على خواص النزغية .
- ٣- تحعل الرغوة كريمية الملمس وأكثر اندماحا compact .

والكمية التي يوصى باستخدامها في الشامبو أو مركبات العناية بالشمر همى ٣,٠ ٢٪ ونظرا لأنه يعطى محلولا مغبشا في الماء ، يفضل استخدامه في الشامبو المستحلب أو اللؤلؤى الملون وليست في التراكب الشفافة .

التخزين :

يخزن في أوعيته الأصلية المغلقة لمُدة عام على الأقل عند درجة حرارة أقل من ٣٠درجة م.

عوامل الصفاء Clarifying agents

" هي المواد التي إذا أضيفت إلى المحاليل أكسبتها المظهر الرائق أو الصافي " .

ما زال الشامو الصافي Clear (الشفاف) يحتفظ بشعبيته الكبيرة ؛ إذ إن نصبف عدد السيدات تقريبا ما زلن يفضلن هذا النوع من الشاميو ؛ لذلك فإن العواصل المكسبة للعبضاء لما أهمية كبيرة ويجب الاهتمام عند اختيار هذه المركبات للاطمئنان من خلوها من الأضرار مثل:

١- تأثيرها المهيج للعين .

٢- خلوها من السمية .

المواد المستخدمة للحصول على الصفاء (الشفافية) :

الم اد الحاجزة للأبونات sequestering مثل:

۱- صوديوم تراى بولى فوسفات .

كما أن لها تأثيرا منظما buffering action متازا .

٧- تتراصوديوم بيروقوسفات .

٣- حمض الستريك .

٤ - حمض الطرطريك .

. EDTA -0

وتستخدم هذه المواد للاتحاد مع أيونات الكالسيوم والماغنسيوم والحديد ومنعها من تكوين الصابون المعدني الذي يتسبب في تغيش المحلول .

: Coupling- or- Sulubilizing agents عوامل الربط أو اللوبانية

وهي مواد تساعد الشامبو على الاحتفاظ بصفاته على مدي واسع مسن درجات الحرارة،

ومن هذه المواد ما يلي :

- هکسلن جلک ل

Ethyl alcohol كحول الإيثيل isopropyl alchol - كحول أيزوبروبيل Butyl alcohol - كحول البيوتيل Pine oil - زيت الصنوبر terpinol - تربينول Diethylene Glycol - داى إيثيلين حليكول Propylene Glycol · يويلين حليكول · Diethyl Carbitol - دای اشیل کاربیتول Diethylene Octane دای ایثیلین أو کتان

Hexylene Glycol

المواد المذيبة الغير أبونية : مثل :

كحولات وإسترات بولي إيثو كسيلات .

موكيات أخوى مثل:

Sodium Xylene Sulfonate Sodium Naphthalene Sulfonate

ولهما تأثير خاص على بعض الأنظمة الغروية .

وعند استخدام هذه المركبات يجب الاهتمام الشديد لتحنب تسبيها في التحفيف الزائد. للشع .

العوامل الغير منقدة للضوء Opacifying Agents

" هى المواد التي تكسب المجاليل الصورة الغير صافية الغير منفذة للضوء
 " و لهذه المواد الفير أهمية المواد المكسبة للصفاء .

والمواد المستخدمة لذلك ما يلي :

١- الأملاح المعنية :

- ثانى أكسيد الزنك .
- ثاني أكسيد التيتانيوم .
- وهما مادتان حيدتا التشتيت :
 - سليكات الماغنسيوم .
 - سليكات الألومنيوم .

وهما أيضا يمنان إعادة الرسيب ويعتمد التأثير الذي يشبه المؤلو pearl like لمسا على شكل وحمحم وتوزيم وانعكاس البلورات الغير شفافة التي يحويها المركب

- ملح حلوير

وله تأثير معتم عندما يضبط تركيزه بعناية بحيث لا يزيد إلى الدرجة التي تودى إلى فصل الواد ذات النشاط السطحي أو تحويلها إلى قوام حيلاتهي .

٢- الصابون المدين :

- استيارات الماغنسيوم .
- استيارات الكالسيوم.

- استيارات الزنك.
- ٣- الأحاط اللعنية العالية :
- . Behenic acid ۲۲۵ فينيك هض البهينيك
 - 2- الكحو لات النهبية العالية :

. Cetyl alcohol

- كحول سيتيل

. Stearvl alcohol

- كحول ستويل
- ويساهمان أيضا في إكساب النعومة للشاميو
- Glycol Monostearate .
- Glycol Distearate .
- Propylene Glycol Palmitate .
- Propylene Glycol Stearate .
- Glycerol Mono Palmitate .
- Glycerol Mono Stearate .
- Glyceryl .

٥-الزيوت:

زيت العنير (داخل رأس الحوت) Spermaceti ويسساهم أيضنا في إكسساب اللممان للشعر.

1- الصمر غ Gums - ا

تستحدم للحصول على عدم نفاذية قليلة والزيد منها يؤدى إلى تغليظ القوام .

٧- المتحلبات اللينية :

- بوليمرات الفينيل.
- اللاتكسات Latexes

: resin polymers بوليمرات راتنجية

- بولی سترین poly styrene .
 - ٩- أميدات الأحماض الدعنية العالمة :

(الكانول أميدات الأحماض الدهنية العالية لحمض الإستياريك والبهنيك)

Ethanol Amides of Fatty acides

وهذه المواد تزيد الرغوة ولها تأثير ملطف للشعر .

المظهر الضوئى

Optical brightener (bleaches)

هي إضافات مفيدة وبصفة عاصة للاستحدام مع الشامبو السائل الشفاف والكريمات واللسيونات .

وتعمل هذه المواد على انعكاس الضوء المرثى وتعطى الشعر المزيد من اللمعان .

ويستخدم لهذا الغرض أيضا مركبات الفلوروسنت Fluorescent ومشتقات الكومارين دوسmarin العضوية عديمة اللون .

العوامل المضادة لتأثير الأشعة فوق البنفسجية

Sunscreens

وهي مواد تحتص أشعة الشمس الفوق بنفسجية التي يتعرض لها ''نتج ، وبسهذا تقلل تلف. وتنخوره إذا ما تعرض للشمس ، ومن هذه المواد ما يلي :

. Benzophenone أ مشتقات بنزوفينون

ب _ مشتقات بنزو تراى أزول Benzo triazole .

العوامل الماتعة لإعادة الترسيب Antiredeposition agents

١- سليكات الصوديوم .

· MC ميثيل سيليولوز - Y

۳- کاربوکسی میثیل سیلیولوز CMC.

٤- صوديوم كاربوكسى ميثيل سيليولوز SCMC .

٥- ميثيل هيدروكسي بروبيل سيليولوز .

٦- ميثيل هيدروكسي بيوتيل سيليولوز .

. poly vinyl alcohol P.V.A ولى فينيل الكحول -v

. poly vinyl pyrrolidone P.V.P بولى فينيل بيروليدون -٨

۳- مرکب فیحم Trimethamine mognesium Aluminum (Silicate).

. Bentonites البنتونيت ١٠-مركبات البنتونيت

العطور Perfume

نظرا لما تبعثه العطور من انتماش طبيعي في النفس فإن إضافتها إلى الشامبو لـــه تأشير كبير على الإغراء بالبيع ؛ لذلك تلعب دورا هاما ومتزايدًا من الناحية التحارية ، ويصفة خاصة العطور التي تذكر نا بالطبيعة مثل :

أ _ العطور المشبية herbal

ب ـ العطور المشابهة للفواكه . fruitty

ج ـ العطور الزهرية floral

كما يجب أن يحتوى العطر على المركبات التالية :

أ _عدد من الزيوت العطرية .

ب ـ الموسعات extenders .

ج _ المثبتات .

ويجب أن يستحيب العطر على المتطلبات الفنية الاساسية التالية :

أ _ قابليته للفوبان .

ب ـ توافقه مع مكونات الشامبو (أى لا يؤثر على الثبات أولزوجة الشامبو وعـدم تغيره للون الشامبو أو الشعر) .

ج ـ لا يضر بالبشرة .

وعند اختيار العطر بجب الاهتمام بدراسة تأثير كل من :

أ _ الأكسدة .

ب .. درجة الحرارة .

ج _ درجة الـ PH

د ـ تفاعلات العطر مع مكونات الشاميو

طريقة إضافة العطر:

يخلط العطر مع كمية صغيرة من المنظف ثـم يضاف إلى الشـامبو قبـل إحـراء التخفيف الرئيسي بالماء ومن الصعب التنبؤ صلاحية وملاءمة العطر بدون عـمل اختبارات فعلية على المركب النهاتي.







الإضافات التجميلية الأخرى Other cosmetic additives

لضمان قبول الشاميو من الناحية الجمالية واستمرار رونقه ، يجب حمايته من :

- اً _ تحلل بعض مكونات الشاميو فتودى إلى فساد spoilage المتسج وتدهوره deterioration .
 - ب _ تغير رائحته ويصبح غير سار .
 - ج تغبش محلول الشامبو نتيحة ظهور الخيوط النباتية لفطر الميسليم .
 - د _ اختزال لونه أو تغيره .
 - هـ ـ تدهور كفاءة وفاعلية الشامبو .
 - و ـ درجة تهيجه للبشرة .

والعوامل الأربعة الرئيسية المسببة لذلك هي :

- الفطريات التي تعيش على المواد المكونة للشاميو وبمكن القضاء عليها بالتسمعين أو
 بإضافة مواد حافظة مناسبة preservatives .
 - استبعاد الأكسحين الجوى وإضافة مواد مضادة للأكسدة antioxidants.
- ٣- تحنب المواد المعدنية القليلة التي تساعد في تنشيط عملية الأكسدة مثل النحاس والحديد والكوبالت والمنحنيز والنيكل ومركب " hemin " والكلوروفيل، بإضافة مادة حاجزة للأيونات. تحبس أيونات هذه المعادن داخلها مكونة مركبات معقدة . وتسمى بالموامل الحاجزة للأيونات

sequestering agents, complex formers, chelating agents

- وقد وحد أن إضافة مادة " إيثيلين داى أمين توا أسيتك أسد FDTA" تعزز بشكل كبير نشاط وفاعلية كل من:
 - أ _ المواد الحافظة المقاومة للبكتيريا والفطريات .
 - ب ـ المواد المضادة للأكسدة .
 - لذلك يجب إضافتها متزامنة لإضافة كل من المواد الحافظة والمواد المضادة للأكسدة.
- ٤- ضبط الأس الأيدروجيني PH للشامبو داخل المدى الحمضى وذلك يساعد كثيرا في
 حماية الشامبو من الفساد _

وسوف نشرح العوامل الأربعة بالتفصيل وهي :

١- المواد الحافظة . Antioxidants

. Preservatives

٧- المواد المضادة للأكساة

. Chelating ٣- المواد الحاجزة للأيونات

. PH ٤- عوامل ضبط الأس الأيدرو حيتي

الموراد الحافظة Micro organisms

وهي: البكتيريا bacteria .

وتنقسم إلى قسمين هما:

أ _ بكتيريا موجبة الجرام Gram-positive bacteria وهي مسهلة الإبادة بالمواد الحافظة المضادة للبكتريا.

ب_ بكتريا سالبة الحرام Gram-negative bacteria وهي صعبة الإبادة بسبب الغشاء الخارجي الذي يمنع اختراق أي مادة حافظة ذائبة في الماء ولهما وزن جزيقي أكبر من ٨٠٠ .

ولحسن الحظ يوجد مركبات لها القدرة على تدمير الغشاء الخارجي المحيط بهذه البكتيريا مثل:

١- مادة إيفيلين داي أمين تترا أسيتك أسد EDTA .

٧- الواد الحافظة معل:

- حض سوريك .
- حض بنزويك .
- حمض هيدرو أسيتك .

وهـذه الأحماض فعالـة في الوسط الحمضي وفي صورتبها الغير مفككـة المجبة للزيت Lipophilic أما صورتها المفككة المجبة للماء hydrophilic فهي غير مؤثرة بشكل كبير على العضويات الدقيقة والبكتيريا الميتة تترك بقاياها في المنتج على صورة إنزيمات enzymes تغير المنتج بشكل غير مناسب .

متطلبات النمو الميكرويي

Pre-requisites of Microbial Growth

الأغذية اللازمة لنسو الميكروبات هى التبي يغلب عليبها الأصل العضوى (كربون أكسجين هيدروجين نيتزوجين) .

ويمكن تقسيم الكائنات اللقيقة حسب نوع الغذاء التي تعيش عليه كما يلي :

المعنويات الدقيقة صوئية الغذاء Phototrophic microorganisms:
 وهى التي تتفع بالضوء كمصدر للطاقة بينما تحصل على الكربون من غاز ثاني
 أكسيد الكربون .

- ۲- العضويات الدقيقة كيميائية الغذاء Chemotrophic microorganisms .
 وهى التي تحصل على الطاقة من عمليات الأكسدة الاختزال .
- ٣- العضويات الدقيقة عناصوية الفلماء Lithotrophic microorganisms:
 وهى التي تحصل على الطاقة من غاز ثاني أكسيد الكربون ومن المواد الفـير عضوية
 التي تعطى غاز الهيدروجين الأمونيا NH3 كورچيد الهيدروجين H₂S غـاز أول
 أكسيد الكربين أبين الحديد.

٤- العضويات الدقيقة كيميا - عضوى الغذاء

: Chemooragno trophic micro- organisms

وهي التي تنتفع بالمركبات العضوية .

البيئة (الوسط) الملائمة لنمو البكتريا والفطريات :

١- الحاء: وهو الوسط المناسب لنمو الكاتسات الدقيقة والموجود في الشيامبو ورغوة
 الحمام والمستحلبات والجيلاتينيات المائية hydrogels وفي معظم مستحضرات
 التحميل .

وتحتاج ميكروبات الماء إلى كمية صفوة للغاية من الغذاء حتى لـو كـان ذلـك المـاء مقطرا مرتين فإنه يظل صالحا لوجودها .

علاوة على ذلك فيان المناء منزوع المعادن يفسند داخل المبادلات الأيونية -gram-negative non بالكاتنات الدقيقة ويصفة خاصة نوع -spore forming rods .

وفي هذه الحالة لا يمكن الاستغناء عن الفورمالدهيد كمادة حافظة .

٣- مستحضرات المكياج make-up: المحتوية على الماء والأصباغ الملونة وماسيولاج
 النبات plant mucilages مثل العمدة العربي والدكسترين.

المواد ذات النشاط السطحي الصاخة لنمو العضويات الدقيقة :

وهي مواد تمثل وسطا غذائيا حيدا لنموها ، وهي :

١- المواد ذات النشاط السطحي الغير أيونية .

۲- بودرة التلك وأصباغ التلوين pigments

٣- الإضافات الطبيعية مثل السكر والنشا والدكسترين وغراء الكازين casien

البروتيناتproteins ومشتقات بروتين الحمض الدهني .

٥- البيتون soya and meat peptone (وهي مادة تنشأ من هضم البروتين) .

٦- عديد السندات .

٧- الهلاميات النبائية plant mucilage وبصفة خاصة "أحار أحار"

٨- الزيوت النباتية الناتجة بالاستخلاص وتحتوى على كميات قليلــة من مواد الميوسين
 (المحاط) mucins .

٩- الأملاح المدنية .

. ١- الأحماض الأمينية amino acids والمواد النيازوحينية .

. disodium lauryl poly glycol ethersuccinate مادة -١١

البيئة (الوسط) الغير ملائمة لنمو البكتيريا والفطريات:

والذي لا يحتاج إلى مادة حافظة . وهي :

١- شاميو الصابون.

٧- المنتجات الكحولية التي تحتوي على أكثر من ٢٠٪ كحول .

الشامبو ورغوة الحمام bath foam والمنطقات والمعاجين المركزة التي تحتوى على
 أكثر من ٤٠٪ مادة فعالة .

٤- الشامبو المحتوى على ١٠٪ بروبيلين حليكول و٣٥٪ مادة فعالة .

الزيوت النباتية الخالية من الماء مثل زيت الزيتون .

٦- زيت البارافين الخالي من الماء .

٧- الطبقة الدهنية الخارجية external fatty-phase للمستحلبات النباتية ماء/دهن.

- A- الأقلام الدهنية grease sticks ، أقلام الشفاة lipsticks ، والمستحضرات الدهنية الأخرى مثل كركات ماء/دهـن ذات القاعدة المرهمية cointment-base و داخلها غو ت الكتو يا خلال ساعات قللة .
 - ٩- المساحيق الجافة .
- ١-إسترات الحمض الدهني مثل أيزوبروبيل ميرستيت th isopropyl myristate غو الكائنات الدقيقة سالية الجرام بسبب وحود آثار المادة للساعدة catalysts .

المواد ذات النشاط السطحي المقاومة لنمو العضويات الدقيقة :

- ١ المنظفات المكوتة .
- ٧- المواد ذات النشاط السطحي الكاتيونية .
- ٣- المواد ذات النشاط السطحي المرددة في الوسط حمضي (حمض PH).
- المادتان التاليتان لهما تأثير قوى مضاد للبكتيريا عندما يكون تركيز أى مشهما ١٠٪
 وهما :
- sodium-N-coco fatty acid B-amino propionate .
- sodium-N-fatty acid B-amino dipropionate .
 - النسبة العالمة من مادة صوديوم لوريل إيثر سلفات .

كفاءة المواد الحافظة المستحضرات التجميل Efficiency of cosmetics preservatives

تتوقف كفاءة وفاعلية المواد الحافظة الكيميائية على مقاومة البكتيريا أساسسا علمي العواصل

- التالية :
- ١ نوع البكتيريا التي تعيش على المنتج المراد حفظه .
- ٢- التأثير المقاوم أو المساعد لنمو البكتيريا للمواد المكونة للمنتج .
- ۳- الـركيب الجزيمى molecular structure أو شكل الجنرى molecular structure أو شكل الجنرى molecular والمنطبة إلى الأن form للمادة الحافظة (أى الجزىء الثابت الذي لم يتفكك للمادة الحافظة المفكد decomposition الإنحروق الحلية البكتيرية وبللك لا يكون لها تأثير في عملية الحفظ .
- ٤- تركيز المادة الحافظة : بزيادة التركيز تزداد مقاومة المادة الحافظة لنمو البكتيريا ولكن

- فى نفس الوقت تزداد محطورة تسبيها فى إحداث حساسية للحلد أو إثارة الحساسية للجلد ، لذلك يجب تجنب زيادة تركيز المادة الحافظة فى الشاميو .
- ه- درجة الأس الأيدروجيني PH: وجد أن درجة الأس الأيدروجيني للشامبو يحدد
 درجة تفكك المادة الحافظة . لذلك نجد أن كل مادة حافظة تكون فعالة عند أس
 أيدروجيني معين ويجب عدم تجاوزه في تركية الشامبو.
- ٦- درجة ذوبان المادة الحافظة : الذوبان الجيد للمواد الحافظة في الماء شرط هام
 لكفاءتها وفعاليتها .

العوامل التي تعمل على إثارة حساسية الجلد:

- ١- التركيب الجزيتي molecular structure للمادة الحافظة .
 - ٢ زيادة تركيز المادة الحافظة .
- ٣- البشرة التالفة damaged skin والتي ترتبط بنفاذية الجلد وتظهر الاستحابة لظهور أعراض الحساسية خلال الأيام العشرة الأولى من الاستخدام وتزداد شدتها مع استمرار الاستخدام ثم تتوقف الأعراض مع توقف الاستخدام .

أتواع المواد الحافظة المستخدمة

درجة	التوكيز	الأس الأيدروجيني	-3-29-	
اللوبان	الماسب %	الماسب PH	المادة الخاطة	
%				
		•	ميثيل بارابين	,
			إيثيل بارابين	
-	7.,40-1,1	قليلة الحمضية	بروبيل بارابين	
			بيوتيل بارابين	
		▶	أيزو بيوتيل بارابين	
-	-	-	ائتيدوزو ليدينيل يوريا	۲
-	1,4-1,10	A-T	القورمالدهيد :	۳
-	-	-	أ- الفورمالين	١.
-	٠,٢	A-7	ب، – القوروميسين	
-	1,1	A, o	حاوثار ألدهيد (حاوتار دای ألدهيد)	٤
7.40	.,0,-10	7-7	يرونوبول	۰
7.0,27	٠,٢	A-£	يرونيدوكسي إل	٦
Ztacost	+,4	A-T	دويسيل ۲۰۰	٧
7,17	٠,٢	A-T	دی اِم دی اِم هیدانتون	A
7.11.	-	A, 0-Y	کائون سی حی (میثیل ایزوئیازولینون)	٩
-		a-8	جعض سوريك	١.
-	-	- 1	خمض دی هیدرو أسیتك	11
%YA	-	€- 7°	خمض البنزويك	17
-	٠,١	-	بارا كلورو ميتا كريزول	15
-	-	-	بارا كلورو ميتا أكسيلينول	١٤
-	-	-	مركبات الأمونيوم الرباعية(بنزالكونيم كلوريد)	10
-	١	-	فينوكسيتول	17
½r	-	7-1	كحول البنزيل	۱۷
	-	-	کحول ۲٫۶ دای کلورو بنزیل .	1.4
%1o	۰,۳	-	كلورو أسيتاميد	11
-	-	-	يروبيلين حليكول	٧.
-	۲,۰۰	-	بیوتیل دا <i>ی</i> حلیکول	41

المواد الحافظة المنفردة Individual preservatives

١- إسترات خفض (٤ هيدروكسي برويك)

" إسترات PHB "

وتسمى "إسترات حمض بارا-هيدروكسي بنزويك": " بارابينات parabens" " إسترات

وهذه الإسترات هي :

۱- إستر ميثيل حمض بي (P)هيدروكسي بنزويك (ميثيل بارابين) . ۲- إستر إيثيل حمض بي (P) هيدروكسي بنزويك (إيثيل بارابين) . ٣- استر بروبيل حمض يي (P) هيدروكسي بنزويك (بروبيل بارابين) . ٤- إستر بيوتيل حمض بي (P) هيدروكسي بنزويك (بيوتيل بارابين) . والاسترات عبارة عن مساحيق بيضاء عنهة الرائحة. وهي أكثر المواد الحافظة استخداما في مستحضرات التحميل والمستحضرات الطبية وتعسير إسوات المشيل والإيثيل واليوبيل مركبات صحية متفق عليها. : draw back عرائفها ١- شحيحة الله بان في الماء ويتحسن ذو بان البار ابينات باستخدام الروبيلين حليكول في المستحلبات الغير أيونية . ٧- المواد ذات النشاط السطحي الغير أيونية تضعف نشاطها حزليا . ٣- اجتمال إحداثها للحساسية . ٤- تأثيرها الغير مرضى ضد البكتيريا السالبة وبصفة عاصة أنواع pseudomonads. ٥- المواد التالية تثبط نشاطها وهي : . Sorbitan sesquioleate . Diglycerine sesquioleate . Tween 20 - 7 . Tween 60 . Tween 80 . .

الإسترات الأخرى لأكسى إيثيلين الحميض الدهني ethoxylated fatty

و _ الليسيثين .

الذوبان بالجرام لكل ١٠٠ حرام مذيب

4. (5. 6.(5.1.6)					
بروبيل (P)	اينهل- بي (P)	میثیل بی(P)	المذيب		
هيدروكسي بتروات	هيدروكسي بتروات	هيدروكسي بووات			
٠,٠٥	٠,١٧	٠,٢٥	الماء عند ٢٥درحةم		
٠,٣٠	٠,٩٠	۲,۰۰	الماء عند ٨٠درجةم		
۲٦,٠٠	۲٥,	**,	بروبيلين حليكول		
٠,٤٠	٠,٠٠	١,٧٠	جلسرين		
1,5.	1,	1,01	زيت فول سوداني		
71,	٤٦,٠٠	٤٧,٠٠	هكسيلين حليكول		

: Microbiostatic action فاعليتها طند الميكروبات

- ١- تزداد فاعلية الإسرات ضد البكتيريا والخمائر والفطريات مع زيادة طول سلسلة
 الألكيل للنبقية .
- تزداد الفعالية المقاومـة للميكروبـات antimicrobial action للإســرات بى
 هيدروكـــى بنزوات بكمية صفيرة من الفورمالدهيد أو الرونوبول .
 - ٣- وقد وحد أن الخليط التالي يكون فعالا .
 - ۸,۰ ٪ کحول بنزیل
 - ١٠٠٪ ميثيل بي هيدرو كسي بنزوات
 - ۱ , ۰ ٪ ایثیل بی هیدروکسی بنزوات
 - ٤- فعالية إستر البروبيل أقوى من فعالية إستر الإيثيل.
- لذلك فإن الجرعة للتبطة للخمائر yeasts والعفن moulds باستخدام إمسر البروبيل تكون أقل من استخدام إستر الإيثيل الأكثر ذوبانا في للاء .
- ٥- ذوبان إستر البنزيل في الماء يصل إلى ٢٠٠٠٪ وعلى كـل حـال فـإن فعاليتـه ضـد
 البكتريا والخمائر والمفن تصل إلى ٥٠٠٠ مرات أكثر من فعالية إستر الميثيل .

- ٦- إستر ثليثيل له تأثير أقوى ضد العفن أما إستر البروبيل فهو أقوى فعالية ضد الخمائر.
 ولاستخدام إسترات بي هيدروكسي بنزوات تتبع القواعد الأساسية التالية :
 - ١- استحدام خليط من الإسترات للنفردة .
- ۲- زیادة الذوبان فی للاء أو تحسین معامل التحرف.
 ۲- ایستعدام حلیکو ل یو بیلین أو حلیکو ل هکسیلین .
 - ٣- يفضل أن يكون الأس الأيدروجيني PH للشاميو في المدى الحمضي الضعيف .
 - ٤- تقوية الفعالية المضاد للبكتيريا pseudomonads بإضافتها مع :
 - اً ١٠٪ فينو كسيتول phenoxetol
 - ب 1 / كحول البنزيل .
 - ج _ في الوسط الحمضي (أس أيدروجيني أقل من ٢) باستخدام اليرونوبول.
 - د -۱۰٫۱٪ حمض سوربك.
 - هـ ١٠,١٪ حمض دي هيدروأسيتك .

تخلط البارابينات وتذاب في الفينوكسيتول (نوع الفينونب phenonip) وهي :

. Phenoxyethanol	74,7
. methyl paraben	12,0
. ethyl paraben	۵,٧
. propyl paraben	Y,£
. isobutyl paraben	Y,£
. butyl paraben	٧,٤

ماء حتى ١٠٠٪.

وفى بحث قدمه فريق شركة أفون Avon Cosmetics يفهمد أن الخليط من " بمى هيدروكسى بنزوات " ليس له تأثير أفضل مضاد للبكتيريا عمن الكميات للكافشة من الإسترات للنفردة .

- لا تتوافق الميثيل بارابينات مع عوامل الإستحلاب الغير أيونية .
- التأثير الغائب للبروبيل بارابينات هو المضاد للعفونة وهي تلي إستر الميثيل فـــي الاستحدام
 كمادة حافظة في مستحضرات التحميل والمستحضرات الطبية وفي الغالب يخلطان معا
 وهي تنشابه في السمية وعدم التوافق مع إسو الميثيل .

Imidazolidinyl Urea ايمدازوليديدل يوريا - ٢

1.1- Methylene - bis-3-hydroxy methyl - 2.4-dioxo-5- imidazo-

١-- اللوبان:

%	المليب
% 0 .	الماء
X 4-1	بروبيلين حليكول
% 10	حلسرين (١٥درحةم)
7, Y	كحول إيثيلي
% • •	كحول إيثيلي (٢٠٠درحةم)

التسخين : إذا سخنت إلى درجة ٠٨درجةم ينطلق الفورمالدهيد .

الفعائية : فعالة ضد البكتيريا السالية والجراثيم للوحبة وأقل تأثيرا على الخمائر والعفن .

الاستخدام: مادة حافظة مساعدة حيث تعمل على غلق الفحوة المفقودة في نشاط إسرّات حمض بي هيدووكسي بنزويك وحمض سوربيك وحمض دى هيدروأسيتيك ضد الجراثيم السالية.

الجوعة : حوالي ٣٠٥ ٪ إيدازوليدينيل يوريا .

٠,٢ ٪ ميثيل بي هيدروكسي بنزوات .

۰,۰٥ ٪ يروبيل يي هيدروكسي بنزوات .

ويمكن مع ٥٪ بروبيلين حليكول .

أو ٥٠٠٪ فينوكسيتول.

الخلط: يمكن خلطها مع مركبات الأمونيوم الرباعية.

ويوصى حاليا بخلطها مع Kathon CG

والخلط التالي شديد الفاعلية ضد عدد كبير من المواد البكتيرية والغطريات.

٣٠٠٪ إعيدازوليدينيل يوريا.

٠,٢ ٪ ميثيل بي هيدروكسي بنزوات .

٠,١ ٪ بروبيل بي هيدروكسي بنزوات .

التأثير على الجلك : حيد التأثير على الجلد . التوافق : يتوافق مع الكونات الأعرى .

٣- القور مالدهيد Formaldehyde

غاز يظي عند درجة حرارة ١٩ درجة م شديد التفاعل سهل البلمرة يلنوب في المساء وممن مكانه ما يلر :

ا- القبر مالين Formalin -

وهو محلول يحتوى على :

٣٧ ٪ بالوزن قورمالدهيد .

.١--١٪ كحول ميثيلي " ليمنع التبلور " .

د جه غلیانه ۹۷ درجه م .

فى المحاليل المائية للفورمالدهيد توجد حالة انزان بين الفورمالهيد البسيط والمتبلـور . وفـى الغركيزات العالمية توجد زيادة في كمية الفورمالدهيد للتبلور .

عسم العوافس incompatibility : مع الأمونيا والقلويات والقصدير والحديد والجيلاتين والمعادن الثقيلة ويمكن أن تتفاعل مع المواد الملونة والمعطور (المليمون) .

الفعالية Action : له بحال واسع مضاد للبكتيريا وداخل بحال واسع مسن الأس الإيدروجيني PH وفعال ضد Pseudomonads . وله أيضا فعالية في وجود المواد ذات النشاط السطحي إلا أن الروتينات تقلل فعاليته (protein defect) .

الاستخدام application : يستخدم كمادة حافظة في مستحضرات الشمامبو ورخوة الحمام والمساحيق المنطقة والمطهرة وتضاف بنسبة ٠,١ ٪ فورمالدهيد أو بنسبة ٠,١٠ ٪ ، فورمالده. أو بنسبة ٠,١٠ ٪ فورمالون .

ب- فرروميسين Foromycen

م كب أيزو ميري للفورمالدهيد مطلق للفورمالدهيد.

عواصه :

١-أكثر ثباتا .

٢-أفضل احتمالا على البشرة .

4- جلوتار النميد (جلوتار داى النميد) Glutaraldehyde (Glutardialdehyde)

وهو زبت رقيق متوفر تجاريا على صورة علول تركيزه ٣٥٪ ولتطهير المعلات يتوفر تجاريا في صورة ثابته وينشط بإضافة ٣٠,٧٪ بيكربونات الصوديوم .

ويستخدم في ملطفات الشمر التي تشطف hair rinses المتمدة على المواد ذات النشاط السطحي الكانونية بنسبة ٢٠٠٥، ٪ عند أمر أيدو جيني ٢٥٠٠. ٨.٥

تأثيرها على البشرة : تحبر أفضل من الفورمالدهيد وتعتبر ضعيفة في إثارتها للحساسية .

Bronopol - Heritage

(2-Bromo- 2- nitropropane- 1.3- diol)

اللوبان: ٢٥٪ في الماء.

۱ ٪ في الجلسرين .

١٤٪ بروبيلين حليكول .

الثهات: ثابت في الحلول للاتي عند أس أيدروجيني 2 . 0,0 أما في الوسط القلوى فإنه يطلق الفورمالدهيد ويتحول إلى الاصفرار بتأثير الضوء أو النحساس مع الألومنيوم ويجب تجنب تحاسه مع الحديد .

عدم التوافق: مم مركبات:

- Sulphydryl (Cysteine).
- Sodium thiosulphate.
- meta bisulphite.
- tertiary amines (and) amides .

الامستعادات اعمال ١٥ عاما استعدمت في أكثر من ١٠٠ منتسج من منتحات مستحضرات التحميل وتضاف بنسبة ١٠٠ ، ١٠ في الشامبو ومستحضرات رغوة الحمام والمنتحات الهنوية على متحللات المووين .

۳- برونیدو کسی Bronidox

(5- Bromo- 5- nitro-1.3 Dioxan)

الإذابة : ٢٠,٤٦ في للاء .

، ، ، ، ، ٪ في البروبيلين حليكول .

سهل الذوبان في الزيوت النباتية .

لا يذوب في زيت البارافين .

نسبة الإضافة: ٢٠,٠١ وعلى كنل حال فقد وحد من الناحية العملية أن نسبة

الاستخدام هي ٢٠,٠ . ٥٠ ٪ (المذاب بنسبة ١٠ ٪ في محلول البروبيلين حليكول).

الثبات : لا يستخدم عند أس أيدروحيني أقل من ٥ .

لا يستخلم عند درجة حرارة أعلى من ٥٠درجة م .

لا يتوافق مع مادة cysteine .

الاستخدام: فعال عند أس أيدروجيني ٥ ٩ .

فعال في وجود المواد ذات النشاط السطحى الفير أيونية أو المواد التبلورة مع المواد المحتويــة على ٥٠٥ ٪ بروتين .

التأثير : له نشاط واسع مضاد للبكتيريا ويوصى باستحدامه مخلوطا مع .

. phenoxetol % ., o

. para- chloro- meta cresol %.,1

. Germall- 115

التأثير على البشرة : له تأثير مهيج للحلد إذا أضيف بنسبة أعلى من ٠,٥ ٪ ويوصمى باستعدامه فقط في الشامو ومستحضرات رغوة الحمام .

العناد - ۲ Dowicil- 200۲ من العناد - ۷

[1-(3- chlorallyl)-3,5,7- triaza- 1- azonia adamantan chloride]

وتسمى أيضا: Quaternium15

يستحامهم كمادة حافظة للمواد القذائية

7. . . *

اللويات: (عند ٢٥ درجة م) ١٢٧٪ في الماء.

١٨,٧٪ في بروبيين حليكول .

٣٠١٦،٦ في الجالسرين .

٢,٤٪ في كحول الإيثيلي .

٠,١ ٪ في زيت البارافين .

الثبات : يتفكك عند درجة حرارة ٢٠درجة م .

التوافق: البروتينات تقلل نشاطها - وفي الكريمات يلاحظ نزعها للألوان.

الفعالية: فعالة على مدى واسع من الأس الأيدروجيني وفي وجود المواد ذات النشاط السطحي الغير أيونية والأبيونية أو الكانيونية .

على البشوة: ما نفس تأثير المكات الطلقة للفي مالنحيد.

الاستخدام: في الشاميو مستحضرات بنسبة ٢٠٠١. ٪ ويدعم عواد حافظـة أعـرى مثل:

P- hydroxy benzoic acid esters phenoxetol chloroacetamide (%, %)

او

م دی – ام حدی – ام مدانون – A DMDM Hydantion : Glydant (1,2- Dimethylol- 5- 5 dimethylhydantion)

اللوبان : أكثر من ٥٠ ٪ في الماء .

الامسيتخفام : في الشاميو والعوامل الملطقة للشييعر ومستحضرات العنايية بالشيعر ومستحضرات رغوة الحمام ٥٠, ١٦٠ ، ١.

على البشرة: ليس لما تأثير مهيج أساسي .

التأثير : لاغتمد بالتركيزات العالية (١٩ ٪) للبروتينات .

التوافق : مع المركبات الأنيونية وغير الأنيونية والكانيونية ، يجب تجنب التسمعين إلى ٨درجة م وقليل الاعتماد على درجة الأس الأيدروجيني ، ومن المناسب أن يضاف معه إسوات همض بى هيدروكسى بنزويك .

A - کائون سے جی Kathon CG

5- chloro- 2- methyl- 4- isothiazoline- 3- one (3)

and 2- methyl- 4- isothiazoline- 3- one (1)

بالإضافة إلى نسبة ٢ ١ مع ترات الماغنسيوم كمثبت

CTFA: Methyl chloro iso thiazoline and Methyl iso thiazolinone

الأس الأيامروجيني: ٢٠٥٠ .

اللوبان :حيد حدا (١٠٠ ٪ عند ٢٥درحة م) في الماء . يذوب في البروبيلين حليكول.

التوالق : يتوافق مع المواد ذات النشاط السطحى الأنيونية والكاتيونية والغير أيونية .

التأثير على البشرة: يهيج الجلد عند تركيز ١ ٣,٣٪ برويحتمل إحداث حساسية .

الاستخدام: ١٠٠١، ٢٠، للشامبو ورغوة الحمام.

٠,٠٩ ،٠٠٧ في وجود مركبات عديدة البيتيدات .

۰٫۰۰ نلکریمات.

٠,٠٨ ، ، ، ، في وجود عوامل الاستحلاب الغير أيونية .

في حالات صعبة من مستحضرات التحميل.

كما أن له تأثيرا بارزا إذا صنع المحلوط التالي :

٤ . , ٠ ٪ كاثون سى جى .

..1

. Germall جرمال , ۲

۱۰ - حض سوربك Sorbic acid

الدوبان عند ١٠ درجة م - ١٨٠ ٪ في الماء :

ه. ه ٪ في البروبيلين حليكول.

٢٠-٠,٢٩٪ في الكحول الإيثيلي .

٨,٤ ٪ في أيزو يروبانول .

٣١ . ٪ في الجلسرين .

التأثير : يعتمد تأثيرها للضاد للبكتيريا على رقم الأس الأيدروحيني ٤ . ه .

الاستخدام: بالإضافة إلى استخدام ٠,١٪ خمسض سوربك يمكن أيضا إضافة ٠,١٪

بوتاسيوم سوربات وبالنسبة لمستحلبات زيت / ماء يضاف أيضا ٥-٧ ٪ بروبيلين حليكول .

۱۱- حض دی هیدرو أميتك Dehydroacetic acid

اللوبان عند 8 2 درجة م :

أقل من ١٠٠١ في الماء.

١,٧ ٪ في البروبيلين حليكول .

أقل من ۰٫۱٪ في الجلسرين.

٣,٠٠٪ في الكحول الإيثيلي .

١,١ ٪ في زيت الزيتون .

ملح صوديوم دى هيدوو أسيتات Sodium Dehydro acetate

الذوبان عند ٢٥ درجة م :

٣٣ ٪ في الماء .

٤٨ ٪ في بروبيلين حليكول .

١ ٪ في الكحول الإيثيلي .

١٥ ٪ في الجلسرين.

أقل من ۰٫۱٪ في زيت الزيتون .

التأثير على البشوة : ممتاز وليس له أى تأثير ضار على الجلد .

الاستخدام : من ۰٫۱ ،۲ ٪ الحمض (أو ۰٫۲ ٪ ملح الصوديوم) . مع ٥ ٧ ٪ بروبيلين جليكول .

Penzoic acid هض البرويك -١٢

حمض البنزويك بنزوات الصوديوم المساوديوم الله ٢٠٠٧ ٥٥ / ٥٥ / الله ٢٠٠٠ / ٥٥ / ميد جدا في الكحول ٢٠٠٠ / ٨٠٠ ميد جدا في الجلسرين ١٤٠٠ / حيد حدا

في الليبيدات شديد اللويان

الفاعلية : عند أي أيدروحيني حوالي ٥,٥ .

التوافق: تقل القاعلية بتأثير البروتين والجلسرين والمواد ذات النشاط السطحى الغير أبونية.

الاستخدام: يستحدم ملح بنزوات الصوديوم في مستحضرات التحميل بنسبة ٢٠٠٠٢٠ ٪ في الأس الأيدروحيني الحمضى وتدعم بنسبة ٢٠ ٪ بروبيلين حليكول . وفي الصادة يكود من الضروري خلطه مع Bronopol أو Germall و 200 Dowicil- 200 .

التأثير على البشسوة : غير معترض على استخدامه حتى عند الدركيزات العالية كما يستخدم ملح بنزوات الصوديوم كمشيط للتآكل corrosion inhibitor .

۱۳- بارا - کاورو - میتا - کریزول Para- chloro- meta- cresol (P- chloro- m- cresol)

الإذابة عند • ٢ درجة م : في الماء ٤٠٠ ٪ كما أن ملح الصوديوم حيد اللوبان .

الثوافقي : تقل الفاعلية بتأثير المواد ذات النشاط السطحى الضبر أبيونيـة كمــا تتسـبب أشار الحديد في نزع المون .

التأثير على البشرة : لا تحدث حساسية .

الاستخدام : يستحدم على نطاق واسع وبصفة عاصة عند أس أيدروحيني حمضي ولكن لا يزال لها فاعلية مناسبة في الوسط للتعادل ، ويستحدم كمادة مساعدة للمواد الحافظة بنسبة ١٠٠٣-، / في منتحات الأطفال للضادة للقطريات وفي الشامهو والكريمات المتوية على بروتين.

ا بارا - کارور - مینا - اکسیلینول - ۱ ق Para- chloro- meta- xylenol (chloro xylenol)

اللويان عند • ٢ درجة م : في الماء ٢٠,٠ ٪ كما أن الملح الصوديومي حيد .

السمية : له يُعدث حساسية للحلد ويسمح باستخدامه في مستحضرات العناية للأطفسال كمضاد للحشرات antiseptic .

الاستخفام :يستحدم في مستحضرات العناية للأطفال وبصفة عاصـة بالولايـات المتحدة الأمريكية.

دای کلررو کسیلیتول Dichloroxylenol (Dichloro- m- xylenol)

اللوبان: في الماء ١ حرام لكل ٥٠٠٠ حرام ماء فقط.

السمية : لايحدث حساسية موضعية ويمكن استخدامه في مركبات العناية بالأطفال كمادة حافظة ، كمادة مضادة للحشر ات antiseptic .

٥١ – مركبات الأمونيوم الرباعية

Quaternary Ammonium Compounds (Benzal konium chloride)

CTFA: Alkyl benzyl dimethyl ammonium chloride

اللويان عند ٢٠ درجة م : في الماء ٥٠ ٪

الثبات : ثابت ويمكن استخدامه عند درحة حرارة عالية .

التعوافق : لا يتوافق مع المواد الأنيونية أو أملاح المعادن الثقيلة أو السترات أو السسترات أو اليودات أو أملاح الفضة أو هكسا ميتا فوسفات .

الفاعلية : تزداد فاعليته المقاومة للبكتيريا بإضافة ٠,١٪ ملح ثنائي الصوديوم لحمض إينيان داي أمين توا أسينك .

الاستخدام: في القطرة eyedrops .

٠,٠١٪ بنزا لكونيوم كلوريد.

ه ، , ، // صوديوم EDTA .

٠,٥٠٪ كحول بنزيل .

ويستخدم في مستحضرات التحميل للعتمدة على المواد ذات النشاط السطحي الغير أيونية وللترددة بنسبة ٢٠,٠ ٪ وتعزز بإضافة ٣٠,٠ ٪ مـادة Germall أو بإضافة ٢٠,٠ ٪ كحول phenyethyl .

ويصلح لمنتجات العناية بالشعر المعتمدة على مواد كاتيونية أو يخلط مع المواد التمى تطلـق الفورمالدهيد القاتلة للفطريات وهي أكثر فاعلية في المدى القلوى الضعيف وفي وجود صوديسوم EDTA .

۱۶ - اینو کسیتول (Phenoxetol) CTFA : Phenoxyethanol

اللوبان عند ٥ ورجة م في الماء ٢٪ .

يمتزج مع بروبيلين حليكول بحميع النسب.

الحساسية على الجللد : يستخدم فى صورة محلول ٢ ٪ للمواد التى يتم شغطها بعد الاستخدام .

التوافق : يتوافق مع المواد ذات النشاط السطحى الأنيونية والكاتيونية والغير أيونية . المهات : شديد الثبات ولا يتغير لونه بتأثير الضوء .

الاستخدام : يستخدم في مستحضرات التحميل بنسبة ٠,٥٪ ٧ ٪ ولتحسين الذوبان في الماء يستخدم معه بروبيلين حليكول .

> كما أنه يحسن كفاءة إسترات P- hydroxy benzoate ضد الفطريات . ويمكن خلطه مع حمض dehydro acetic أو حمض سوربك .

۱۷ - کمول البريل Benzyl Alcohol

اللوبان عند • ٧ درجة م في الماء حوالي ٣ ٪ .

في الزيوت الثابتة : سهل الذوبان .

التوافق: لا يتوافق مع المواد المؤكسدة وينبط حزليا مع مادة توين ٨٠ . Tween 80 .
الثبات: يتأكسد ببطء تحت تأثير الضوء فوق البنفسجى إلى حمض البنزويك والبنزاللحيد .
التاثير على البشوة: لا يعترض على استخدامه عند تركيز ٢ ٪ (وفي مراهم العين بنسبة

gram- positive bacteria الفاعلية : فعالة بصفة خاصة ضد البكتيريا موجبة الجرام gram- positive bacteria مسن الأسر (germs) وأقصى فاعلية لها تكون في الوسط الحمضي وتقل الفاعليسة أعلى مسن الأس الأيدروجيني 1 .

ويستخدم الخليط التالي في إنتاج قطرة للعين .

. Benzyl alcohol % ., \., \.

. benzal konium chloride % ., . \

. EDTA % .,.\

الاستخدام : تركيز ٢ ٪ له فاعلية حفظ حيدة وتستخدم في نطاق واسع .

ومكن محلط كحول البنزيل مع إسترات حمض P-hydroxy benzoic أو P-hydroxy benzoic أو dehydroacetic

كما أن إضافة مادة مكونة للمعقدات (مثل EDTA أو همض السمويك) تكون مفيدة وكذلك مضادات الأكسدة مثل BHA أو BHT .

۱۸ - کحول ۲٫۴ - دای کلورو بویل 2.4- Dichlorobenzyl Alcohl

اللوبان عند • ٧ درجة م في الماء ٢٠٠١ ٪ .

في البروبيلين جليكول ٧٣ ٪ .

في الكحول الإيثيلي و أيزوبروبانول سهل الذوبان .

الثبات : تمل الحاليل المالية إلى الأكسدة إلى الحمض والألدهيد المطابق وليس له تأثير عند أس أيدروحيني (٣ ٩) .

التأثير على البشوة : لا يحدث حساسية ويستخدم فى الكربمـات بنسبة ٢,٥ ٪ أمـا فـى المحاليل المالية التي أحرى عليها اعتبار عين الأرنب فتكون نسيتها ٨.٥ ٪ .

التشاط Activity : حيدة النشاط ضد بكتيريا الخمائر والعفن moulds ومحدودة . النشاط ضد البكتيريا موجبة الجرام .

ولا يقلل نشاط المواد ذات النشاط السطحى الأنيونية أو الغير أيونية .

الاستخدام: في غسول القم ينسبة.

٠,٠٦ ٪ كحول داي كلوروبنزيل .

٠٠٠٠ ٪ أميل ميتا أكريسول.

أو في مشروب الكحة .

لحفظ الكريمات فيفضل التركيزات ٠٠٠٠ ، مدابة في البروبيلين حليكول وتعزز

بنسبة ٥٠,٠ ٪ EDTA وبمادة مضادة للأكسدة مثل BHT

وإذا أضيف إليها ٢٠٠٠٪ Bronopol فإنه يمكن تقليل الجرعة إلى ٢٠٠٠٪ كما تنخفض الحساسية الكامنة .

۱۹- کلورو آستامید Chloroacet amide

الإذابة عند ١٠ درجة م في الماء أكثر من ٥ ٪ .

اللهاعلية : يستحدم في بحال كبير لا يعتمد على الأس الأيدروجيني ويعزز فاعليته المواد ذات النشاط السطحي الأنيونية وعوامل الاستحلاب .

التأثير على البشرة : يستخدم طول ٢٠ عاما في مستحضرات التحميل .

الاستخدام : الخليط المكون من :

۷۰ ٪ کلورو استامید.

۳۰ ٪ بنزوات صوديوم .

ويضاف ٣,٠ ٪ من الخليط إلى الشامبو .

أو يضاف ٠,٢٪ كلورو أسيتاميد نقى .

كما أنه يستحدم أساسا في حفظ المواد الخام الهتوية على ماه (مثل مستحلصات النبات أو الكولاجين ... إخ) .

• ٧- البروبيلين جليكول

في بعض الحالات يفي البروبيلين حليكول بالغرض.

وقد لو محط أن الشامبو الذي يحتوى على ١٠٪ بروبيلين حيليكول و ٣٠٪ مادة فعالـه ليس له مشاكل فطرية .

المادة الحافظة الناسبة لمتكثفات بروتين الحمض الدهني ومتحللاته وهي :

0.2 % P- hydroxy benzoate esters.

+ 0.8 % benzyl alcohol.

يمكن الحصول على التأثير المضاد للبكتيريا في الشامبو ومنتحات رغوة الحمام باستحدام أى من المواد التالية : - 0.1 esol.

or - 1.0 % Phenoxetol (phenyl cellosolve).

or - 2.5 % butyl diglycol.

تأثير إضافة مادة (EDTA) إيثيلين داى امين تترا أسيتك أسد - أساسا في صورة ملحه الصوديومي

تزداد فاعلية المواد الحافظة عند إضافة ٠٠,٠٠٪ من مادة EDTA أساسا في صورة الصوديومي .

وهذه العوامل لا تحجز أبونات المعادن الثقيلة فقط بل أبضا الكالسموم.

لذلك فهي مفيدة في مستحضرات المواد المنظفة وتضاف بنسبة عالية وعند إضافتها إلى المءاد التالية:

a- Quaternary ammonium compounds.

مثل benzal konium chloride .

b-

c- Chlor hexidine .

والمواد الأحرى المضادة للبكتيريا .

. Pseudomonas aeruginosa فإنها تزيد من فاعليتها المضادة لفطر

ويحدث نفس الشيء بالنسبة لإسترات p- hydroxy benzoat التي عندما تخلط بنسبة ۲۰٫۷٪ مع ۲۰٫۸٪ من كحول البنزيل فإنها تكون مناسبة لحفظ متكثفات بروتين الحمض اللعني ومتحللاتها .

تأثير درجة الأس الأيدروجين PH value :

لدرجة الأس الأيدروحيني تأثير كبير على تزايد الكاتنات الدقيقة وعلى زيادة فاعلية المــواد الحافظة كما يلي :

- ١- الوسط ضعيف القلوية تفضله البكتيريا .
- ٢- الوسط ضعيف الجمضية أفضل لنمو القطريات.
- ستحات الشاهبو معتملة التأثير على البشرة تصبح بالتالى معتملة التأثير على البكتيريا
 ويصبح الشاهبو معرضا للفساد والتحلل وتغير اللون بتأثير البكتيريا والفطريات التبي
 تنمو عليه .

- ٤- بمكن حفظ المستحلب الأنيوني في الوسط الحمضي بفاعلية أكبر عن حفظه في
 الوسط المتعادل أو ضعيف القلوية .
- ترداد كفاية بعض المواد الحافظة المقاومة للكائنات الدقيقة في الوسط الحمضى فقط
 مثل: حمض البنزويك وحمض السوربك وحمض دى هيدرو أسيتك.

المشكلة العصوية رقم ١ هي :

- أ ـ البكتيريا سالبة الجرام من نوع pseudomonas aeruginosa تظلل مقاومتها حتى عند أس أيدروجيني = ١,٥ وعند درجات الحرارة المنخفضة .
- ب ـ عفن (Aspergillus niger (mould) تقاوم حتى عنـــد أس أيدروحينسي ١٠ تقريبا .

Antioxidants مطادات الأكسدة

تحتوى بعض الذرات أو الجزيئات على إلكتوون حر منفرد غير متحد يسمى بالشق الحر free radical الفير ثابت أو الغير مكتمل البناء .

وترجع أهمية مضادات الأكسدة في آنها تتفاعل مع هذه الشقوق الحرة غير الثابتة وتكمل بناجها الجزيئي فتكسبها ثباتا أكبر وفارة غزين أطول .

ويعتمد تأثير معظم المواد للمضادة للأكسدة على حقيقة أن ذرة الأيدروجين المثلمة للمادة المضادة للأكسدة تفاعل مع الشق radical R معززة promoting تفساعل الأكسدة . أو تفاعل مع الشق radical ROO .

وإذا لم تستحدم مضادات الأكسدة فإن الشقوق الحرة سوف تتحد مع الأكسحين ويحدث تفاعل تزنخ الأكسدة .

تعريف مضادات الأكسدة :

" هي المواد التي تثبط أكسدة الدهون والزيوت " .

المواد شديدة الميل إلى الأكسدة :

الرابطة المزدوجة الغير مشبعة (— CH= CH —) تحتوى على ذرتــان كربـون كــل منهما على إلكترون حر منفرد غير متحد وكل منهما يعتبر " شــق حــر " ولذلــك فـإن المركبــات الكيميائية التالية تكون شديدة الميل نحو الأكـــدة وهــى :

أ - حمض الاستياريك (مشبع) " معدل أكسدته النسبية في السلسلة " = ١ .

حمض الأوليك (غير مشبع) "معدل أكسدته النسبية في السلسلة" - ١٠٠ .
حمض اللينوليك (عديد عدم التشبع) "معدل أكسدته النسبية في السلسلة" - ١٢٠٠
حمض اللينوليك (عديد عدم التشبع) "معدل أكسدته النسبية في السلسلة" - ٢٤٠٠

ج ـ ميرسين myrcene

: Oxidation نفاعلات الأكسدة

رأو الأكسدة الذاتية self- oxidation- or- autoxidation (أو الأكسدة الذاتية

هو تفاعل يحدث بين الأكسمين مع الشق الحر free- redical المكون للروابط المزدوجة النشطة لسلاسل الأحماض اللحنية للوجودة في الزيوت واللحون .

وأول نواتج تفاعل الأكسدة هي " الهيدروبيروكسيدات " التي بزيادة أكسدتها تتحول إلى البيروكسيدات وعندما تتكسر تعطى الألدهيدات والكيتونسات ذات الرواقح الغير عبوبة والغير م غوب فيها .

ويمكن تقسيم تفاعل الأكسدة إلى ثلاث مراحل steps هي :

- أ ـ فترة التمهيد أو الحث initation- or- induction period وهـى المرحلة التي تبدأ فيها عملية الأكسدة باتحاد الأكسحين مع الشق الحمر وينتج هيدروبيروكسيد ROO redical وفي هذه المرحلة تتأثر قليلا رائحة ونكهة المشتج.
 - ب ضرة الازدياد عطية الأكساة -Oxidation process
- وفيها يزداد تكون البيروكسيدات بسرعة وبمعدل ثابت الزيادة ويكون لها تأثير كبير على رائحة ونكهة المنتج .
- ج فرة النهاية The termination period وفيها تسير تفاعلات الأكسدة ببطء وتتفاعل الروكسيدات (الشقوق الحرة) مع بعضها لتكويسن جزىء ثمالى dimer RR ومع مواد أخرى ويتكون مركبات لها تأثيرات حانبية غير مجبوبة ومعها يصعب تجنب تدهور المتج .

ويمكن أيضا أن يودى تفاعل الأكسدة الفاتية إلى البلمرة كما هو واضح أثناء عملية إنساج راتنجات resinification الزيوت العطرية الفنية باللربينات .

نواتج تفكك decomposition (أو تشقق cleavage) البيروكسيدات :

تتفكك البيروكسيدات إلى مركبات طيارة لها رائحة غير مقبولة (زنخة) .

وهي مركبات ألدهيد أو كيتون منها :

. hexanol مكسانول

. hexanal مكسانال - ٣

. heptanal ميتانال

ا - أو كتينون cctenon

o - أو كنانال Octanal

وأيضا تتفكك نواتج أكسدة الأحماض الدهنية المشبعة واستراتها إلى :

۱ - الكانولات alkanols .

. alkanals ح الكاتالات

العوامل المساعدة catalyst :

وهي العوامل التي تسرع من عملية الأكسدة مثل:

١- آثار المعادن الثقيلة :

- الحديد .

- النحاس.

- الزنك.

- الكوبالت.

وتثبط فاعلية المواد باستحدام المـواد الحمـاجزة للأبونـات chelators عمن طريق تكويـن مركبات معقدة complex compounds .

٧- الضوء : عندما تكون الأشعة فوق البنفسجية صامل مساعد للأكسيدة فبإن إضافة

للواد الماصة للأشعة فوق البنفسحية تكون مفيدة .

٣- الحرارة العالية .
 ٤- الأصباغ dyes .

٥- الكلوروفيل: له تأثير مسرع للتزنخ.

*11

حجول البنزيل: له أيضا تأثير مسرع للأكسدة اللماتية للدهون لذلك يستخدم دائما
 مقارنا مع مضادات الأكسدة.

· enzyme activity مناط الإنزيم -٧

ضبط عملية الأكسدة الذاتية الغير مرغوب فيها:

من للستحيل ثبات الليبيدات تماما أو إبطال عملية الأكسدة اللتاتية لها وعاصة في الزيوت والدهون الغير مشبعة التي تحتوى على روابط مزدوجة نشسطة وهبي عرضة للأكسدة أكبر مين أكسدة الدهون للشيعة .

فالأكسدة سوف تحدث إن آجلا أو عاجلا لأننا لن نستطيع أن نزيل كل المشاكل ولكنسا نستطيع أن نوحر بداية وتقدم الأكسدة بشكل كبير بواسطة ضبط عملية الأكسدة لما لذلسك من أهمية كبيرة في الصناعة عن طريق إضافة مضادات الأكسدة .

وإضافة مضادات الأكسدة تكون مفهدة فقط إذا كانت الزبوت والدهون مازالت في حالة fresh أى في المرحلة المبكرة قبل بدء تفاعلات الأكسدة . وألا يزيد رقم البيروكسيد عن
ه أما إذا وصل إلى ١٠ فإن الثبات يكون مشكوكا فيه .

وللحصول على حماية أنفسل better protection عما تقدمه أي مادة مضادة للأكسدة منفردة فيستحدم عليط مكون من مادتان أو أكثر من مضادات الأكسدة .

أما للحصول على أقصى حماية optimal protection فيستحدم لذلك عليط مكن من:

أ .. عليط من مضادات الأكساة .

ب عوامل حجز الأيونات sequestrants- or- chelators مثل حمض الستريك .

المواد المعبادة للأكسدة الأكثر استخداما في مستحضرات التجميل:

- 1- Butylated Hydroxy anisol (BHA).
- 2- Butylated Hydroxy toluene (BHT).
- 3- Mono Tertiary Butyl Hydroxy quinone (TBHQ).

استراتُ حمض الحاليك وهي : أ

a-Propyl gallate.

b-Dodecyl gallate.

c-Octyl gallate.

- 5- Ascorbyl palmitate.
- 6- Tocopherols (طبيعي) .
- 7- Tocopherols (صناعی).
- 8- Rosemary Extracts.
- 9- Lecithin.

المواد الحاجزة للأبونات Sequestrants :

- 1- Citric acid.
- 2- Citric acid ester (mono glyceride citrate).

- carriers الأكسدة

- 1- Vegetalle oils.
- 2- Propylene glycol.
- 3-

الخواص الطبيعية لبعض المواد المضادة للأكسدة :

твно	Ascorbyl palmitate	Tocopherui	Propyl Gallate	внт	вна	الحقواص
						١ -اللويان عنده ٢ مرحم
ألقل ص ١٪	X4	لا يذوب	1,5,1	لا يذوب	لا ينوب	في الماء
7.7.	-	-	7.00	لاينوب	7.7.	فى البروبيلين حليكول
-	-	-	% 40	لايذوب	l Z)	فى الجلسرين
7. 1 -	-	-	-	-	%0.	في زيت الصويا
-	-	-	% 10	7.8.	7.8.	في زيت الفول السوداني
-	-	-	7 , 0	7.0	7.0	في زيت البارافين
٪٦٠	-	-	-	-	7.40	في الكحول الإيثيلي
						۲ الثبات
-	-	يجب حمايته	-	يُب حمايته	وس حمايته	أ- الحماية ضد الضوء
-	-	يتمي خارد من فأمادر	عب حايد من المعيد	-	-	ب- تأثير للعادن
-	-	,-1 %-,-0	7 ,	7	1,14-1,18	٣- نسبة الاستحدام

ملاحظات هامة :

- BHA تستخدم في مستحضرات التحميل المحتوية على مواد دهنية وفي العادة مع BHT وجمض السنزيك وأيضا مع كميات صغيرة مسن بروبيل حالات أو أسكوربيل بالميتات وهي تقوى تأثير المواد الحافظة ويكثر استخدامها مذابة في بروبيلين خليكول .
- PHT وتستخدم في مستحضرات التحميل المحتوية على مواد دهنية وفي العادة تستخدم مع BHA وتقوى تأثير المواد الحافظة مع همض المستربك ومسادة EDTA .
- ٣- بووبيل جالات تستخدم في مستحضرات التحميل المحتوية على مواد دهنية ويغلب
 استخدامها مع حمض السازيك ومادة EDTA .
- ٤- توكوفيرولات تذاب في الزيوت النباتية . تستحدم في مستحضرات التحميل مضافة
 مع مادة أسكوربيل بالميتات .
- أسكوريهل بالميتات تذاب بنسبة ٢٠٠٣ ٪ في الزيوت النباتية ، ١٩٢٠ ٪ في زيت
 حوز الهند . وتستخدم في المواد الغذائية .
- TBHQ تذاب بنسبة ۱۰ ٪ في حلسرين مونو أوليات ، ٥ ٪ في زيت عباد الشمس .

تستخدم في تثبيت الأحماض الدهنية عالية عدم التشيع (فيتــامين F) وفي مستحضرات التحميل اغتوية على مواد دهنية أو زيت الصويا أو زيت حتين القمح أو safflower .

المواد المالئة والمواد البناءة

: Fillers الم اد المالغة

تعريفها: " هي المواد التي تضاف إلى المنظفات لترخص لمنها " .

وفي بعض الحالات تقوم المادة الملاتية بوظيفة المادة المائعة مع وظيفة المادة البنساءة builder ، فعلى سبيل المثال تضاف سليكات الصوديوم وكربونات الصوديوم إلى صابون الفسميل لخضض تكلفته بالإضافة إلى تأثيراتهما للفيدة الأعرى .

: Builders المواد البناءة

تعريفها : " هي المواد التي تضاف إلى المنظفات لتحسن من وظيفتها " .

وبصفة عاصة مع المنطقات الخالية من الصابون التي تحتاج إلى إضافات لتجعلها منطقات

غسيل شديدة المفعول تستطيع التعامل مع الملابس والأدوات الأحرى المتسحة .

رطانف المادة النمالة (builders) :

١- إزالة أيونات الكالسيوم والماغتيسيوم المسببة لعسر الماء .

وهي الوظيفة الأساسية للمواد البناءة وتحدث إزالة العسر بثلاثة طرق هي :

ا ـ الرسيب precipitation

ب ـ الحز sequesteration

ج _ التبادل الأيوني ion exchange باستخدام الزيوليت المحلق .

٧- إمداد عملية الغسيل بالقلوية المطلوبة .

"باعظاء التأثير المنظم للمحلول buffering action لحفظ درجة PH قريبة من الرقم المطلوب أثناء الفسيل.

4- تفتيت deflocculate وتشتيت حسيمات الراب.

المصادر الرئيسية لأيونات الكالسيوم والماغنيسيوم:

١- الماء العسر المستخدم في الغسيل:

يحتاج كل ٣٠ ٢٠ جراما من الشامبو لكسي يشطف إلى ٧٥٠ ٢٠٠ جرام ماء ، ويحتوى هذا الماء على شوائب تختلف نسبتها حسب مصدر الماء والأكثر أهمية

ھى :

أ _ أيونات الكالسيوم .

ب ـ أيونات الماغنيسيوم .

ج _ آثار من أيونات الحديد .

٢- العراب soil .

الرواصب deposits التكونة على الألساف أثناء عمليات الفسيل والشملف
 السابقة .

أضرار وجود أيونات الكالسيوم والماغنسيوم .

١- حدوث تغبش وتعكر في الشامبو السائل.

- ٢- ترسيب طبقة رقيقة film من الصابون المعنى على الشعر فيعمل على تلبده وتجمعه.
 ٣- عند استحدام العمابون في التنظيف يترسب صابون الكالسيوم والماغنيسيوم على
 صورة:
 - ا ـ زبد scum ا
 - ب . حلقات داخل مواسير البانيو bath tub .
- ج ـ رواسب على ألياف النسيج . وتحمل جزيئات الأوساخ فتكسب النسيج لون
 رمادى .
 - ٤ وحود آثار الحديد تتسبب في وجود يقع stains على الملابس أثناء الغسيل .

ويعرف عسر الماء عند استخدام الصابون بعدم ظهور رغوة للصابون حتى تستخدم كمية من الصابون تكفى لترسيب كل أيونات الكالسيوم والماغنيسيوم الموجودة عمليا على صورة صابون موسب غير ذاتب . ويظل الصابون مهدرا لعدم ظهور فعاليته في التنظيف حتى تـذاب كمية من الصابون تكفى لوجود رغوة حيدة .

أثر العسر على رغوة المطفات الصناعية :

أثر العسر على كفاءة المنتج :

للمسر تأثير ضعيف على كفاءة وأداء المنظفات الخالية من الصابون على الأقل عند غسيل الأنسجة ما لم يضاف إليها مادة بناءة بكمية كافية . فقد أعلن بعض المؤلفين بأن المنظفات الخالية من الصابون لا تؤدى وظيفتها حيدا في مركبات غسيل الألياف شديدة المفعول ما لم يضاف إليها مادة بناءة مناسبة .

وفى الوقت الحالى توحد منتجات عالية من الصابون تستحدم بنحاح فى غسميل الأطباق خالية من المواد البناءة وأحيانا يستحدم " ماغنسيوم ألكيل بنزين سلفونات " فى التنظيف بدلا من أملاح الصوديوم .

درجات العسر:

يعبر عن عسر الكالسيوم والماغنسيوم بمصطلح كربونات الكالسيوم وCa CO ودرحاتها هي :

```
    درجة أمريكية US - ۱۷٫۱ حزء في المليون .
    درجة إنجابزية أو كلارك = ۱٤٫۳ حزء في المليون .
```

١ درجة لكل ١٠٠،٠٠٠ = ١٠ حزء في للليون .

ومن الضروري التفرقة بين أصناف الماء . وقد اقترح المؤلف الأمريكي ليفيت Levitt

عام ١٩٦٧ أن تكون كما يلي : الماء العلب = صفر ٦٠ حزة في للليون .

الله العلب = صفر ٢٠ حترة في الليون .

الله المتدل = ١٢٠ ١٠٠ حترة في الليون .

الله العسر = ١٢٠ ٢٠٠ حترة في الليون .

الله شديد العسر = ٢٠٠ إلى آكثر حترة في الليون .

أنواع العسر:

۱- عسر مؤقت (عسر قلوی) .

۲- عسر دالم .

أولا : العسر المؤقت (عسر القلوي) :

ويرجع إلى وحود أيونات الميكربونات الذائية في الماء والتي إذا سحنت إلى درجة الغلمان أو قريبا منها تحولت إلى الكربونات الأرضية القلوية قليلة اللوبان وترسب إلى القاع لذلك:

العسر الذي يرجع أصلا إلى البيكريونات لا يزال تماما بالفليان .

يسمى هذا العسر حديثا بعسر القاوى .

ثانيا : العسر الدائم :

ويرجع إلى وجود أملاح أخرى مثل :

- السلفات sulphate -

- الكاوريد chloride .

- النرات nitrate -

كيفية إزالة عسر الماء والمواد المستخدمة :

في هذا المقام يزال عسر الماء بإحدى الطريقتين التاليتين:

. precipitation الرسيب -١

٢- طريقة حجز الأيونات sequesteration (وهي الأفضل).

طويقة الترسيب:

وفيها يضاف المادة الزيلة للعسر إلى الماء فتتحد مع الأيونات المسببة للعمسر وترسبها ليتم فصلها والتحلص منها بالترشيح .

طريقة حجز الأيونات :

وفيها تضاف المادة المزيلة للعسر إلى الماء فتقرم باحتواء الأيونات المسببة للعسر وتحيط بها مكونة أيونات معقدة تمنعها من الاتحاد مع غيرها من المركبات وتظل معلقة مصها في الماء حتى تزال أثناء الشطف مع تبار الماء ، إلا أنه تظل نسبة قليلة من أيونات الكالسميوم والماغنيسميوم في حالة اتزان مع الأيونات المعقدة المتكونة وتعتمد هذه النسبة القليلة على :

أ _ الأملاح المستخلمة لحجز الأيونات .

ب _ ثبات المعقدات المتكونة .

المواد المستخدمة لإزالة العسر:

سبق أن ذكرنا أن المواد المائعة fillers هى المواد التى تضاف إلى النظفات ليرحص ثمنها. أما المواد البناءة builders هى المواد التى تضاف إلى المنظفات لتحسس من وظيفتها ؛ لذلك فإن المواد المستخدمة لإزالة العسر هى مواد بناءة builder وليست صواد مائدة . سواء كمانت مواد مستخدمة لإزالة العسر بالترسيب أو بالحيين .

: precipitative builders المراد البناءة المرسبة

- الصابون : الصابون في حد ذاته مادة بناءة مرسسة وهو منظف أكثر فاعلية عن المنظفات الأخرى المنفردة وهو أيضا يعطى قلوية معتدلة .
- حكوبونات الصوديوم: وهو ملح يتحد مع أصلاح الكالسيوم والماغنسيوم مكونا
 كربونات الكالسيوم وكربونات الماغنسيوم المؤمنية.
 - ٣- سليكات الصوديوم: وهذه الأملاح تعمل على:
 - أ _ إزالة الكالسيوم والماغنسيوم من المحلول والتي يكون من نتيحتها ما يلي :
 - إذا ترسبت على الخيوط على صورة أملاح أكسبتها خشونة .
- إذا ترسبت على الخيوط على صورة صابون كالسيوم أو ماغنسيوم
 أكسبتها تأثير مزيت ومنمم lubricating and softening
 ب ـ تعطى القدرة القلوية المنظمة للمحلول .

: sequestrant builders المواد البناءة الحاجزة

١- أملاح سليكات الصوديوم الغروية :وهي تساعد على :

- أ .. تعليق الأثربة وتقلل من إعادة ترسيبها .
- . particalate soils بـ تشتيت حسيمات الأتربة النقيقة
- . greasy (oily) soils ج _ إنتشار الأتربة الدهنية
 - د .. حماية المعادن وبصفة خاصة الألومنيوم .
- ه ـ تحسين عواص التخزين والتقصف crispness لمساحيق المنطفات الخالبة من الصابون الجفف يدفع الهواء blowing .
 - ٢ صوديوم أورثوفوسفات .
 - ٣- صوديوم بيروفوسفات .
- ع- بوتاسيوم بيروفوسفات: وهي أكثر ذوبانا عن أصلاح الصوديوم وتستخدم في
 الخاليل شديدة للفعول وهو المفضل في الصابون السائل.
- صوديوم تراى بولى فوسفات: وهـو أفضل مـن أمـلاح البيروفوسفات ويعتبر مـن
 أفضل للواد البناءة الأكثر إستحداما على مستوى العالم وبكميات كبيرة.
- ١٠ صوديوم هكسا ميتافوسفات "ملح جواهام": وهو عامل حجز ممتاز (أفضل من يوروفوسفات أو تراى بولى فوسفات) والأنها أقل إمتصاصا للماء فإنها ليست مناسبة بصفة عامة للإستخدام في المساحيق .

ويعتبر ملح صوديوم تراى بولى فوسفات منذ اكتشافه هو المادة البناءة المفضله التي تقوم بالوظائف الأربعة للمواد البناءة المذكورة تحت عنوان "وظائف المواد البناءة" والمفيدة في انتاج مساحق التنظيف.

وبسبب تأثر أملاح الفوسفات على البيئة وتزايد الاهتمام بالحياة البيئية فقد عقدت اتفاقيات تقيد استحدام مركبات الفوسفات في إنتاج المنظفات .

لَّذَلُكَ تَرَامِكُ بِلَى الجُمُهُود الإِنتَاجِ مواد بِليَّلَة تَكَفَّى بِلرجة مَقْنَعَةً فَى إِنْسَاجِ المُنظَفَّاتِ عَمَا أَدى إِلَى ظهور مركبات هامة وفعائة .

```
٧- أحماض هيدروكسي كربوكسيلك وأملاحها:
```

Hydroxy Carboxylic acids and their salts

ومركبات هذا النوع تشتمل على :

أ _ حمض السريك citric acid .

CH2 — COOH | | CH — OH | | CH2 — COOH

ويستحدم في حقن الزيوليت .

ب ـ حمض الطرطريك Tartaric acid .

HO- CH- COOH HO- CH- COOH

. gluconic acid

ج _ حمض الجلوكونيك

CH2OH- (CH- OH)4-- COOH

وهو مفيد للمحاليل شديدة القلوية المحتوية على صودا كاوية حرة .

د ـ حمض ثنائي الجليكوليك di-glycollic acid

CH₂ — COOH | O |

CH2-COOH

ولكن لا يعطى أى واحد منهم محلول مقنع لمشكلة المنظفات شديدة المفعول العامة .

: Amino Carboxylic acids مراوكسيلك - احماض أمينو كربوكسيلك

وأملاحها الصوديومية ومنها :

أ _ حمض نيويلوتراي إستيك

Nitrilo triacetic acid (NTA)



وقد استخدم ملح هذا الحمض بديلا لأملاح الفوسفات إلا أن المشكلة همى قدرته على حمر المعادن السامة مثل الكادميوم والزئبق التي تنتقل إلى مصادر الماء . وفي عام ١٩٨٢ استخدم في كندا وحدها كمادة بناءة . وكان أفضل استخدام لها هو حقسها مع ملح صوديوم تراى بولى فوسفات .

Disodium EDTA حض إيثيلين داى أمين تترا أسيتك وملحه الصوديومي Ethylene Diamine tetra-acetic Acid (EDTA)



- · توجد هذه المركبات على صورة أحماض أو أحد أملاحها .
 - وداخل المنظفات القلوية تتحول إلى أملاح تامة القلوية .
- والاختلاف في الوزن الجزيئي للأحماض وأملاحها ينفع بأهمية التعبير عنها بالتركيز .

ومسادة EDTA مسادة حساحرة ممسازة ينتشسر استعدامها بستركيزات قليلسة فسى الشامبووالصابون والمنتحات الأحرى لحجز المعادن الثقيلة مثل النحام المذى يقوم بمدور العامل المساعد في تفاعلات التدهور .

ويرجع قلة استخدامها كمادة بناءة للأسباب التالية :

- . أمنها المرتفع .
- ب ـ عنم تحللها بيئيا .

ج .. صعوبة إضافتها بكميات كبيرة في المساحيق .

الملح الصوديومي

توا صوديوم إيثيلين داى أمين توا أسينات .

Tetra-Sodium Ethylene Diamine Tetra-acetate.

المسموح بها	النسبة والمتغيرات	المواصفات الخاصة	
% ٣٠	المركز	المواطبقات الحاطبة	۲
۳۸ ٪ حد أدنى	٧٩ ٪ حد أدنى	المادة القمالة	١
۳۰ ٪ حد آدنی	٦١ ٪ حد أدني	المادة الفعالة كحمض حر	٧
١ أخر ٣ أستر	١ اخر ٣ اسقر	لمون المحلول ٣٠٪	۳
علية ٥,٢٥ بوصة	علية ٢٥,٥ يوصة		

وقد أحريت شركة يونيليفر تحارب تقارن بين كفاءة أفضل مركبات الحجز المستحدمة وهير:

أ _ صوديوم تراي بولي قوسقات .

. NTA - -

. EDTA- &

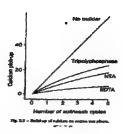
والشكل التالي يوضع تأثير عوامل الحسر الثلاثة على الكالسيوم للتكون build-up على عينات من القطن لوثت بالزيد sebum مختلفة عند الظروف التالية .

أ _ درجة حرارة مياه الفسيل = ٢٥درجة م .

ب. درجة عسر مياه القسيل = ١٢,٥ درجة .

ج ـ تركيز المنظف الأنيوني المستخدم = ١٠,١٪.

- د ـ مع وبدون مادة بناءة تركيزها = ١٠,١٪.



والشكل يوضح أن :

EDTA افضل من NTA .

NTA أفضل من صوديوم تراى بولى فوسفات .

٩ كاربوكسى ميثيل سيليولوز .

Carboxy Methyl Cellulose (CMC).

تعمل على تعليق الأتربة وعدم ترسيبها مرة أخرى .

١٠ المنطقات الغير أيونية : مثل :

Tween 80 (poly sorbate 80).

تعمل على إنتشار الصابون المعدني وتحسن التأثير المنظف للشامبو .

نسية استخدام الواد الحاجزة :

تستخدم عوامل حجر الأيونات بنسبة تصل إلى ١٪ وإذا استخدمت كميات كبوة منها ، تطلب ذلك استخدام كميات كبرة من للاء أثناء الشطف لازالتها .

العوامل البيئية

Environmental Factors

منذ عام ١٩٦٠ حدث العديد من التطورات التي كان لها تأثير هام على صناعة المنظفات. branched- chain alkyl benzene نقد كانت كيريتات الكيل بنزين متفرعة السلسلة sulfonates (ABS) هي دعامة الكثير من التراكيب للنظفة حتى هوجمت بسبب عدم قدرتها على التحلل البيولوجي (الحيوى) biodegradability عا دفع الصناعة إلى الكثير من التفوات. وفي عام ١٩٦٤ أصبحت كويتات الألكيل بنزين مستقيمة السلسلة ١٩٦٤ أصبحت كويتات الألكيل بنزين مستقيمة السلسلة المواد الأساسية alkyl benzene sulfonates (LAS) الأكثر قابلية للتحلل الحيوى هي المواد الأساسية الفعالة في تراكيب التنظيف وفي نفس الوقت استخدم على نطاق واسع المركبات المشتقة أو المنحدة من المكحولات المعنية طويلة السلسلة وبصفة خاصة المكرته sulfates أو المتحدة مع أكسيد الإيثيلن ethoxylated بسبب قدرتها العالية على التحلل الحيوى .

ثم ظهر الخلاف التالى بخصوص استخدام أملاح الفوسفات فى المنظفات حيث كانت تسراى بولى فوسفات هى المكون الرئيسي للعديد من تراكيب تنظيف الغسيل وتمثل ٥٠٪ من العركيبة لما تحققه من بعض الوظائف الهامة مثل :

- ١- إزالة عسر الماء حبسها sequesterine أيونات الكالسيوم والماغنسيوم .
 - ٢- إزالة أبو نات المعادن الثقيلة .
 - . grease and oils الزيوت والشحوم
 - 4- تمنع إعادة ترسيب الأوساخ dirt .
 - ٥- تحفز تكون الميسلا .

وبهذا فإنها تزيد من كفاءة المواد ذات النشاط السطحى وتحافظ علمى القلوية أثناء دورة الغسيل وقد يها .

في عام ١٩٦٩ قدرت كمية أملاح الفوسفات المستخدمة في منطقات الفسيل بالولايات المتحدة الأمريكية بأكثر من ١,١٩ بليون كيلو حرام ، وتسببت هذه الكمية في الاهتمام بدراسة تأثيرها على البيئة ، وقبل بأنها تساهم بقدر كبير في زيادة نسبة الفوسفور الموجودة في البحميرات وافحارى المائية .

وفي عام ١٩٧٠ ١٩٧١ وقعت عدة ولايات بالولايات المتحدة وأربعون سلطة قضائية على قوانين تحرم استحدام أملاح الفوسفات في منطفات الفسيل للسزلية واستبدلت بـ براكيب تعتمد على استحدام مخاليط من كربونات وسليكات الصوديوم والتي لها نفس معاير الأمان التــي كانت للمنتحات المحتوية على القوسفات .

وأحد هذه البدائل المبكرة للفوسفات هو " نيتر يلو تراي أسيتك أسد "

nitrilotriacetic acid (NTA) الذي استخدم فيما بين عمامي ١٩٦٦

كبديل حزني للفوسفات .

وفي عام ١٩٧٠ أوقفت هيئة الأغذية والأدوية استحدامه بعد إجراء اختيارات الأمان عليه

ثم تلى ذلك استخدام المواد البناءة التالية :

- 1- Sodium citrate.
- 2- Ethylene Diamine Tetra Acetic acid (EDTA).
- 3- Gluconic acid.

والأكثر حداثة :

- 1- Trisodium salt of carboxy methyloxy succinic acid.
- 2- Alumino silicates.
- 3- CMOS.

: Hydrotropes المواد المائية الاتجاه

هي مواد يمكن أن تعمل ك :

- ۱ مدیبات solubilizers
 - ٢- معدلات للزوحة .
- " عنفض نقطة التغبش أى عنفض درجة الحرارة التي تنفصل عندها مكونات المنظف
 السائل بالتبريد .
 - ٤- عفض لزوجة للعاجين Siurries ليسهل دفعها في أبراج التحفيف بالرش .
 - ٥- تحسين الخواص الطبيعية للمساحيق الناتجة من هذه المعاجين slurries .

والأنواع الرئيسية لحله المواد ذات الاتجاه غو الماء ما يلي :

إ- الكويتات العطرية ذات السلسلة الجانبية القصيرة toluene sulfonates

with a short side chain وبصفة عاصة : أ _ أملاح صوديوم (أو كَثِيرها) تولوين سلفونات .

Sodium toluene sulfonates (STS) CH₃ - C₆H₄- SO₃Na.

ب أملاح صوديوم (أو غيرها) أكسيلين سلفونات .

Sodium xylene sulfonates (SXS) (CH3)2-C6H3-SO3Na. . أسلاح صوديوم سيومين سلفونات

Sodium cumene sulfonates (CH₃)₃- C₆H₂- SO₃Na.

وتستخدم هذه الأنواع الثلاثة في المجائن ليسهل دفعها داخل وحسلات التحفيف بالرش بالإضافة إلى منتجات التنظيف السائلة Liquid detergent products .

urea NH2- CO- NH2.

٧ – اليوريا

٣- الكحول الإيثيلي الصناعي ويستخدم في المنظفات السائلة ويستخدم بقلة بسبب
 ميته إلا أن بعض الدول منعت استخدامه .

٤- كحول أيزوبروبيل وهو البديل المقبول لكحول الإيثيل .

الباب الثامن الشعر والطبى الشاميو المضاد لقشرة الشعر والطبى

الشامبو المضاد لقشرة الشعر والطبي

Anti-dandruff (scurf) and Medicated Shampoos

هذا الشاميو لا يعالج جميع أسباب ظهور قشر الرأس الناتجة من :

١- حدوث اضطراب في الوظائف الطبيعية لتكوين الكيراتين .

٧- حدوث اضطراب في وظائف البشرة الطبيعية وإقراز الدهون .

٣- الزيادة في نمو البكتريا والفطريات .

ولكن يعالج فقط الزيادة في نمو البكتريا والفطريات وهـى العـامل الثـالث المسبب لظـهور قشر الرأس ، وسوف يلي ذكر هذه العوامل بالتقصيل .

تعريف الشامبو المضاد للقشرة ".هو أى شكل من أشكال الشامبو يكون مناسبا لتحضيره مضافا إليه مادة مضادة للفشر ".

وأكثر الأشكال شعبية هي السائلة الشفافة واللسيونات نصف الشفافة.

ولأن الشامبو يفلل على الشعر وعلى قشر الرأس فترة قصوة حدا، ، فإنه من الواحب أن تكون المادة المستحدمة لإبادة الجرائيم من النوع الفعال والتي تستقر على الشعر وعلى قشر الشعر ليستمر تأثيرها.

الشعر hair

يتكون الشعر من نسيج يسمى الظهارة epithelium مكبون من القرئية keratoid أو البروتين protein ولا يحتوى الشعر على أوعية دموية أو شمعرات عصبية . وقصبة الشمر منتظمة ، ويمكن تقسيم قطاعها المرضى إلى ثلاث طبقات هي :

۱ - أدمة (يشرة) متصلية cuticle

. cortex

٣- النحاع (اللب) medulla

ويمكن تقسيم الشعر إلى :

- نامم ،

- عادي .

- خشن .

ويختلف عمر الشعر باعتلاف الأشعاص وموضعه علمي الجسم والشعرة الواحدة عاطة

يفلة دهنية sebaceous تفرز دهنها sebum مباشرة على الشعرة .

وفيما يلي شكل بيين تركيب شعرة الرأس ومنها نحد ما يلي :

Epidermis

أ _ طبقة البشرة (الأدمة)

Corium

ب_ طبقة تحت البشرة (باطن الجلد)

Connective Tissue

ج _ طبقة النسيج الضام

a ـ البشرة .

b ـ غدة دهنية .

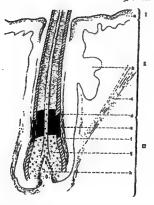
d _ النحاع .

e _ غلاف الجذر الداعلي .

f _ غلاف الجذر الخارجي .

ع _ يصلة الشعر .

h_ حلمة صغيرة .



Epiderrais 1. Corium II. and Connective Tissue III showing epiderrais (a), achaecous gland (b), acreeror pill (c), mechalla (d), internal root sheath (e), external root sheath (f), hair bulb (g), and papilla (b).

أسباب ظهور قشر الرأس:

١- حدوث اضطراب في الوظائف الطبيعية لتكوين الكيراتين:

deeper layer الطبيعية يمدت انقسام للخلايا داخل الطبقة الأعسق epidermis للطبقة البشرة epidermis وتنتج خلايا تدفع نحسو السلطح وتتحول إلى كبيراتين علمى صورة غشاء رقيق غير مرئى invisible من الخلايا الميتة التى تتطاير باستمرار عند سطح الجلد .

وإذا حدث اضطراب فى الوظائف الطبيعية و لم تتزامن بشكل مناسب ، فبإن ذلك يؤدى إلى حدوث بعض التغير فى عملية إنتاج الكيراتين وازداد معدل تكوين الكيراتين وتطاير الخلايا عن المعدل الطبيعي وتصبح الخلايا الميتة مرئية visible وظهرت قشور الرأس الرقيقة الجافة . dry flaky scales of dandruff .

٧- حدوث اضطراب في وظائف البشرة الطبيعية وإفراز الدهون :

تنمو الغدد الدهنية من تجويف منبت الشعر hair follicles ومصدل إفرازاتها الدهنية الطبيعى يكفى لتزيت الشعر وسطح الجلد أما إذا حسدث اضطراب فى وظائف البشرة واعتمل معدل الإفراز الدهنى فقد يجعل الشعر وفروة الرأسscalp والجلد skin مفرط الدهن أو حاف.

وفي بعض الحالات إذا صاحب حدوث التطاير المفرط لخلايا البشرة الميسة حدوث زيادة غير طبيعية في الإفرازات الدهنية ، فإن الدهن المتبقى على فروة الرأس يعمل على تشابك وتلبد الحلايا الميتة وتزداد درجة الرغبة في حك (هرش) فروة الرأس وإذا لم تعالج هذه الحالة حدثت التهابات جلدية.

" - الزيادة في نمو البكتريا والفطريات fungi :

الحالة الفير طبيعية لفروة الرأس السابق ذكرها ، يصاحبها زيادة في نمو البكتريا والفطريات والأنواع السائدة منها هي :

- . Staphy coccus aureus 1
- . Pityrosporum ovale --

كذلك وحود أنواع أكثر من الخمائر yeasts عما هو موجود في الحالة العادية .

- بعض أسباب الاضطرابات المقترحة هي :
- ١- اضطراب في التوازن الهورموني .
- ٢- تغيرات في الكمياء الحيوية للبشرة أو فروة الرأس.
- ٣- الإفراط في استحدام اللوسيونات الكحولية القوية أو القلويات القوية .

- إلاستخدام للقرط أو للؤذى لمستحضرات الشعر المهيجة الأعرى مثل أصباغ الشمر
 أو مستحضرات توبيج الشعر على البارد .
 - ٥- نقص الفيتامينات والمعادن .
- وإذا كان سبب الاضطراب يرجع إلى ظروف فسيولوجية ، فإنه لا يمكن إزائته باستخدام مستحضرات الاستخدام الخارجي ، ومع ذلك فإن التنظيف المتظم والشامل ضرورى للحفاظ على صحة الجلد وفروة الرأس .
- وبالرغم من أن علاج قشر الرأس مهم في حد ذاته ، فإنه يعتبر هو الإنجساه الصحيح لأنــه كثير ما يرتبط بالاستعداد لبعض أمراض الجلماد الأخرى منها :
- ١- سقوط الشعر loss hair : ويرتبط بقشر الرأس فيما عدا حالة صلع الرحال
 و النساء التي ليس لها حتى الآن علاج معين .
 - حب الشباب acne وهو مصطلح يدل في الغالب على التهاب الغدد الدهنية .
- ٣- الصدفية psoriasis : وهو مرض حلدى حرشـفى مزمـن ، وفـى الغالب ترجمع بعض الحالات إلى وجود اضطراب وراثى فى ميتابولزم الدهن ، مع أنها تقتصر كثيرا على فروة الرأس .
- ٤- إكربما الأطفال infantile eczema : وتعتبر فى الأصل حساسية وترتبط هذه الخالة أيضا مع حالة فروة الرأس المعروفة باسم " غطاء الطفولة cradle cap ". ولإنتساج مستحضرات بحميسل علاجيسة بجسب أن تحتسوى علسى مسواد فعالسة Activeingredients (materials) تعالج ما يلى :
 - أ _ حالات الجلد التالف impaired skin .
 - ب ـ دهن فروة الرأس seborrhoea .
 - ومن هذه المستحضرات :
 - Shampoo الشامبو
 - مواد تزيين الشعر hair dressings

الشاميو الطبي Medicated Shampoos

يجب تحضيره بحيث يقترب بشكل مقتع من السيطرة على الأشكال المعتلفة لقشر الرأس . ونجب أن تكون وظيفته هي : ١- جب أن ينظف الشعر وفروة الرأس دون أن يبترك الشعر حافا أو دهنيا أو صعب
 التصفيف .

٢- يجب ألا يهيج الغدد الدهنية وأن تعمل فقط على زيادة نشاطها .

٣- أن يحتوى على مواد فعالة تكون :

. germicide ميدة للحراثيم

ب _ مبيدة للفطريات fungicide .

. antiseptic (مطهرة) antiseptic

لتوقف زيادة نمو البكتريا وتمنع التلوث لفترة ما بعد الشاميو .

٤- يجب ألا يتسبب تركيز المادة الفعالة المستخدمة في زيادة حساسية فروة الرأس.

- يجب أن يقلل التقشر والالتهابات والرغبة في الحك (الهرش) المرتبط بالأمراض.

ولكى تكون المواد المضادة للميكروبات مؤثرة بجب أن تعمل فيى وسط زيست ماء " ، و ولكى يستمر فعاليتها ؛ بجب أن يسهل بقاؤها على فروة الرأس scalp ومن ذللك يسهل فهم: لماذا تفقر بعض أنواع الشامو المضاد للقشر إلى الفاعلية ؟

وفيما يلمى بعض التراكيب التى تحتسوى على أنـواع مختلفـة مـن المـواد الفعالـة التـى تحقـق النوصيات السابقة .

بعض تراكيب الشاميو الطبي

	المكونات	١	٧	٣
1	Thymol	2	1.5	0.5
2	Menthol	-	-	1.0
3	Camphor	- 1	1.5	1.0
4	Trie thanol amine Lauryl sulphate	500	600	500
5	Water	498	397	497.5

المواد الفعالة في التواكيب الثلالة السابقة :

اليمول Thymol:

مادة فطالة مضادة للبكتيريا ، ولكنها محدودة الاستخدام بسبب ضعف ذوبانها في الماء . وعلى كل حال يمكن إذابتها في كمية مناسبة من الكحول أو في العطر شم تضاف إلى المنظف المركز قبل تخفيفه بالماء .

: Camphor خليط الثيمول والكافور

مادة فعالة مفيدة والأخير مفيد في تخفيف آلام التهيج .

: Menthol المانول

يستحدم لتأثيره المرد cooling ولميله إلى تخفيض تهيج فروة الرأس .

العطر الستخدم :

- دای بتین – Dipentene

- زيت الصنوبر Pine oils

- زيت الفلطوة للسطحة Wintergreen -

- مشتقات قطران الفحم -

خطوات الإضافة :

أ _ يخلط الثيمول والكافور والمانتول معا .

ب ـ يضاف زيوت العطر .

ج _ يخلط مع كمية صغيرة من المنظف .

د _ يستمر إضافة المنقلف مع التقليب الحين الستمر .

ه _ يضاف الماء إلى الحجم الطلوب .

حدول بيين للحاليط النموذجية للمواد الفعالة التي تستحدم في الشامبو

	الواد القعالة للشاميو الطبي	£	٠	٦	٧	A
	الواد العادة تتحاجز العبي	7.	7.	7.	7.	7.
١	Bithional	1,0	٦	٠,٥	-	
٧	Thymol	.,	-	٠,١	-	٠,١
٣	Menthol	٠,١	- 1	- 1	- 1	- 1
٤	Camphor	٠,١	- 1	٠,١	-	1,1
۰	Coal tar solution (B.P)	-	٧,٥	٧	-	٧
٦	Oil of Rosemary	-	-	٠,١	-	٠,١
٧	Hexa chlorophane	-	-	~	1	۰,۵
٨	Methyl Salicylate	-		-	.,۲0	-

: Bithional باي ليونال

مسحوق بالمورى أبيض أو أبيض رمادى مضاد للبكتريا والفطريات لا يقوب فى الماء ، ولكن يمكن الحصول على محلول فعال بإذابة للركب فى كمية صغيرة من الكحول أو القلوى قبل إضافته إلى أسلس الشامبو . ويكون المركب فعالا للحلد والشعر عندما يكون بمتركيز ١,٥-١,٥ ٪. والكمية الصغيرة المتبقية على فروة المرأس بعد الفسيل بالشامبو تقلل البكتريا للوحودة بنسبة 4٧,٥ كما يمكن استحدام المركب كمادة فعالة في العسابون المزيل للرائحة للمقدنة (Soaps أو المطبق Antiseptic)

: Irgasan DP300(C12H7CL3O2) الع جازان ا

کما يسمى أيضا: " تراى كلوزان Triclosan

الشركة المنتحة : " سيها حايجي

وهو مسحوق أبيض له راتحة عطرية ضعيفة لا يذوب في الماء ويمكن تحضير محاليله بإذابة المركب في كمية صغيرة من الكحول أو المادة المنطقة(ذات النشاط السطحي) قبل إضافتها إلى باقر مكونات الشاميو .

الاستخدام: (تستخلم بنسبة ١٠٠١-٣٠٠٪).

في الشامبو: بنسبة ١٪ إير حازان +٠,٠٪ حمض مستريك +كمية صفيرة من الكحول للإذابة .

في صابون التواليت الطبي :

الفاعلية : فعال في مقاومة الميكروبات Antimicrobial

- مثيط للبكتريا Bacteriostatic الموجه وسالبه الجرام .
- للحصول تأثيرها الدائم remanent effect يوصى استعدامها بنسبة ٣٠٠٪ .

وقد أحرت شركة سيبا حايجي عدة تجمارب لمعرفة تأثير المادة في القضاء على بعض أنـواع البكترويا ووجد أنها تقضى علم البكـويا من نوع :

- . Staphylococcus aureus -
- . Escherichia coli

التعالج :

أ _ تركية مكونة من زاير جازان مع منطف surfactant) .

عندما أذيب الجزء الأكسر مِن الإيرحازان في (ميسلا micelle) للنظف أصبحت

الرّ كيبة غير فعالة تقريبا .

ب _ تركيبة مكونة من (إيرجازان مع منظف مع شمض الستريك) .

ساعد حمض الستريك في فعالية التركيبة ضد البكتريا:

- . Staph . aureus -
- . Pseudomonas aeruginosa -

 تركيبة مكونة من (إيرجازان مع منظف مع هن السستريك مسع كحسول إيزوبروبيل) .

أصبحت فعالية الإيرحازان حيدة حما ضد كل أنواع البكتريا من نوع bacteria للخترة فهما علما .

- P. mirabilis -
- . C. albicans -
- د ــ تركيبة مكونة من (منظف مع همض الستريك وكحول أيزوبروبيل) وخاليـــة
 من الايرجازان .

فعالية التركيبة كانت حيدة حدا ضد البكتريا .

- . P. aeruginosa
- . Serratia marcescens -

٣-هكسا كلوروقان :

مركب ذو فاعلية ضد البكتريما التي تحتفظ بنشاطها في وحود الصابون والمنظفات . bacterial Floraلومي للصابون المختوى على مكسا كلوروفان يقلل بكتريات التحريبية الحديثة الجلد . واستحدام البوسات التحريبية الحديثة بالولايات المتحدة على أنه في حالات معينة أمكن لمركب هكسا كلوروفان أن يحدث تلف في مخ brain damage الحيوانات . ويعتقد بوجود عطر على الصحة ، وبصفة عاصة للأطفال عند غسيل الجسم كله أو عند استحدام منتحات الانتشار widespread المحتوية على هكسا كلوروفان ون يقيها الشطف بالماء .

وقد أوصت لجنة سلامة الدواء Committee on Safety of Medicines ان يكون استحدام المنتحات التي تحتوى على هكسا كلوروفان في أدوية الأطفال مثل التلبك talcs والساحيق والكريمات والمسيونات والمستحلبات وتحت التوصيات الطبية فقط. وعلى كل حال فلا يوجد دلاكل حتى الآن على أن المستحضرات التي تحسوى على هكسما كلوروفان ضارة للبالغين وتظهر المخاطر المصاحبة عند أدنى حد فى الشماميو عند إحراء عملية الشطف الملائمة .

٧ - قطران الفحم Coal tar

من المعروف حيدا أنه يستخدم كمضاد للعفونة (مطهر) لعلاج كل من :

- الحكة Pruritus

- الصنفية Psoriasis -

- الإكزيا eczema -

- يلطف الحك - يلطف الحك -

وأفضل الطرق المستخدمة لقطران الفحم أن تكون على صورة محلول .

ويحضر المحلول بنقع ٢٠٪ من قطران الفحم و ١٠٪ كويلا quillaia في الكحول . (
والكويلا quillaia هي : انحلول اللبني لقطران الفحم في للماء) ولكنها تمذوب بمسهولة في
المواد ذات النشاط السطحي . ويمكن تحضير عماليل كحولية صافية بنقع قطران الفحم في الكحول
فقط والكويلا . وبعد النقع يرشح لإزالة للواد المغير ذائبة .

وقد ظهر بالأسواق الشامبو العلبي الذي يحتسوى على مركب واحد أو أكثر من المواد المضادة للعفونة (الطهرة) .

وبالنسبة للمواد المعطرة فقد استحدم الروزماري ومثيل ساليسيلات لقيمتها العطرية فقط . وبنفس النظام يمكن استحدام النسب الملائمة لكل من :

- دای بتین Dipentine

- زيت الصنوبر pine oil .

والمركبات التالية استخدمت أيضا في الشامبو الطبي كمواد فعالة .

∴ Resorcinol ريزورسينول ¬ ميزورسينول

• Eucalyptus oil ريت ايو كاليبوس -4

(نوع من الأشجار يستخدم ورقة وزهرة وزيتة طبيا) وأحد المكونات الرئيسية لهذا الزيت هي مادة Eucalyptol أو cineole ولها نفس خواص الزيت .

وللزيت عواص راتحة الكافور العطرية وعندما يستخدم ظاهريا كان له تأثير مبرر ومضاد للتهجر.

ويستحدم الزيت في الشاميو الطبي بنسية ١-٢,٥٪ أما المادة الرئيسية له فتستحدم بنسية ٥٧.٥-٥.٠٪ .

۱۰ - زيت العرعر cade oil :

ويسمى أيضا juniper tar oil أو juniper tar oil (وهـو نبـات يستخرج مـن عشية سائل قطرانى أسـود يستخدم فى معالجة الأمراض الجلدية)، وهو سائل زيتى لونه بنى محمر قاتم له رائحة القطران ويستخدم أحيانا بنسبة ١٠٠٠-١٠٠٠ .

۱۱ - إنستامول – أو – أمونيسبوم إنستام الله المسافونات -Ichthammol-or : ammonium ichthosulphonate

ويحصل عليه بتقطو طفلة يتو مينيه (قاربه) معينة وهو سائل لزج أسود له رائحة عميزة قوية وتأثيرها المضاد للبكاويا ضعيف وتقلل الالتهاب ، وتستحدم بنسبة ٢٠٠٥٪ وبالرغم من أن زيت العرعر وإشنامول يأثران في لون المنتج إلا أنهما مادتان مفيدتان في تحضير مستحضرات العلاج الحاصة .

: precipitated sulphur الكيريت المرسب -٩٢

للاستخدام الخارجي ، كمادة مضادة للعفونة (مطهرة) ومضادة للطفيليات معتدلة ، وفسى العادة تستخدم في اللسيونات والمراهم لتحافظ على التماس الحميم مع الجلد . وتستخدم بنسبة ٢٪ في الشامبو الطبيع ، ويفضل أن تكون من نوع المعجون أو الكريم ويوصى باستخدام الكريت الناعم حدا للمتحدام . micropulverized .

: Salicylic acid حص سالسياك -١٣

وهو مضاد للبكتريا والفطريات ، ويستحدم أيضما في اللسيونات والمراهم لعلاج فمروة الرأس ويستحدم بنسبة ٧٪ في الشامبو الطبي .

. Chlorosalicylanilide كلوروساليسيل أليليد -١٤

ه ١ - المواد ذات النشاط السطحي الكاتيونية Cationic Surfactants

وتسمى بهذا الاسم ؛ لأن الجزء فر النشاط السطحى لجزيهها يحتوى على شحنة موحمة وتستحدم للشعر والجلد خواصها المضادة للكهرباء الإستاتيكية ؛ ولذلك فإن لها أهمية تجارية فمى الاستحدام .

ويوجد الكاتيون على صورة بحموعة أمونيوم رباعية oquaternary ammonium . ومكن group متصلة بمحموعة الكيل طويلة السلسلة long chain alkyl group . ومكن استحدام للركبات للأخراض الثالية :

أ _ مواد منقلقة .

ب _ عوامل إستحلاب .

ج ـ مواد مضادة للبكتريا وهذه الخاصية تختلف حسب طول سلسلة مجموعة الإلكيل .
 فالسلاسل الطويلة (كيرة الوزن الجزيئي فا خواص مضادة للبكتريا أقل).

ونيب الاهتمام عند اعتيار مركب أمونيوم رباعي مصين عندما يستعمل في الاستخدام المنتظم للشعر ولفروة الرأس لأن المادة التي لها عواص مضادة للبكاريا عالية قد تنسبب في إزالة الدهون defatting للحلد وارتفاع في التهيج .

والمعديد من المواد ذات النشاط السطحى الكاتبونية تستحدم في تحضير الشامبر الطبي وفي علاج قشرة الرأس وتهيج فروة الرأس ، وفيما يلي توصيات عناصة :

: Cetrimide B.P. (CTAB) متربيد بي- بي

ويتكون من خليط من:

Dodecyl tetradecyl-(and)

ب ـ برائکونیوم کاررید Benzalkonium Chloride

وهو عليط من ألكيل داى ميثيل بنزيل أمونيوم كلوريدات Alkyl Dimethyl ولما مويقه لنموها تماثل Benzyl Ammonium Chlorides عواص مركب سويهيد . وعند تركيزاتها المالية ١٧٪ تكون أقل سمية من سويهيد .

ج ــ ستريل داى ميثيل باريل أمونيـــوم كاوريـــ Stearyl Dimethyl ج ــ ستريل داى ميثيل باريل أمونيـــوم

وبالرغم من أن تأثيرها ثلبيد للحراثيم أقل من كل من ستريميد ومسن بمنزالكونيوم كلوريمد فإنها تستخدم أيضا لتحسين مظهر الشعر .

وفيما يلي بعض تراكيب الشامبو الطبي المبنية من مركبات الأمونيوم الرباعية :

	المكونات	
1	Cetrimide B.P (1)	140
أو	Hexadecyl Trimethyl Ammonium Bromide. (1)	(15-20%)
2	كحول	1
3	Diethyl Phthalate (مادة مغلظة)	٧.
4	(حتى يصل الإجمالي إلى ١٠٠٠)	٧.٥
	ela	
5	عطر	كمية مناسية

١ - ألكيل تراى ميثيل أمونيوم بروميد:

يلناب ستركيد في ضعفيه (٢جزء) ماء وللحفاظ على المحلول صافيا (رائقا) خملال فسرة التحزين تضاف كمية صغيرة من الكحول ، ويمكن استخدام مركب أمونيوم رباعي آخر بدلا من ستركيد مثل " هكسا ديسيل تراى ميثيل أمونيوم بروميد " .

وفي هذه الأنواع من الشاميو تتواوح المادة الفعائمة من ١٥-٢٪ ويجب اختبار ثبات أي عطر يستخدم في هذه المحاليط.

الحطوات :

- مع التسامين المين يذاب مركب ستريميد في الماء .
- يبرد إلى درجة حرارة ٣٥ درجة م ويضاف خليط داى إيثيل فيثالات والكحول .
 - أضف المطر مع التقليب المين حتى التحانس .

وفيما يلى تركية كريم شــامبو cream shampoo لعـلاج الإفـرازات الدهنيـة الزائـدة والسيطرة عليها .

Γ	المكونات	7.
1	Alkyl Trimethyl Ammonium Bromide (1)	١٥.
2	Cetyl alcohol	10.
3	ماء	٧
4	عطر	كمية مناسبة

۱ = سترعید أو هكسا دیسیل ترای میثیل أمونیوم

الخطوات:

- ا يضاف الكيل تراى ميثيل أمونيوم بروميد مع كحول سيتيل إلى ٢٠٠مم مكعب
 ماء مع التسخين الهين .
- ب ـ يقلب بلطف حتى التحانس ثم يضاف كمية الماء المتيقية عند درجة حرارة
 ودرجة م .
 - ج ـ يضاف العطر واللون .

طريقة الاستخدام (الاستعمال) :

- أ أولا: يبلل الشعر بالكامل بالماء الدافئ ثم تدلك فروة نرأس بالأصابع باستخدام
 حوالي ملعقة شاى من الكريم أو اللسيون ولن تحصل على رغوة كثيرة .
- ب ـ يشطف الشعر بعد ذلك تماما ويعاد استخدام الكريم أو اللسيون ، وفي هذه الحالة يمكن أن ينتج الشامبو وغوته .
 - ج أحيرا يشطف الشعر تماما بالماء الدافئ .
- يجب الاهتمام بأن يقلل المستحضر بعيدا عن الأعين ويقال : إن العلاج الأسبوعي
 يسيطر على حالة الإفرازات الدهنية ويحافظ على فروة الرأس والشمعر فمى حالة
 صحية جدة .

وفيما يلى تركيبة كريم شامبو سائل Liquid cream shampoo ذى بريق

لۇلۇي حذاپ :

П	المكونات	7.
1	Monoethanol amine Lauryl Sulphate .	***
2	Stearyl Dimethyl Benzyl Ammonium Chloride .	40
3	ela	£Y2
4	عطر	كمية مناسبة

: Selenium Sulphide Se S2 ميلينيوم سلفيد -١٦

مسحوق برتقالى براق يستخدم في عسلاج الحسالات المستمرة للإفرازات الدهنية Seborrhoea capitis . وفي بعض الأحيان وأثناء المسلاج يصبح الشمر دهنيا ويحدث سقوط مؤقت للشعر ، وهذه الحالة لسقوط الشعر غالبا ما تحدث بعد غسيل الإفرازات الدهنية وهي حالة مؤقتة فقط .

على كل حال فقد أعلن أن استحدام سيلينيوم سلفيد يحدث تغيرا في حسذور الشحر التمى أضعفت الشعر كما أنه يوقف سقوط الشعر المستمر .

و پستخدم الملح على صورة مستحلب (معلق) أو كريم ويعتبر علاحا طبيا فضلا عن كونه شاميو .

ويصعب تكوين مستحضرات سيليبوم سلفيد بسبب عدم فوبانه ، ويسهل استخدامه إذا عطط عمليه عنص علم علم علم علم علم المنطق selenium في الماء : وقد اتضح أن همانا الخليط يتكون من سيليبوم مونوسلفيد selenium .

وفيما يلى مستحضر مثالى للسيلينيوم لعلاج الإفرازات الدهنية seborrhoea capitis والسيطرة عليها :

Г	المكونات	%
1	Selenium Disulphide	Ye
2	Bentonite	٠. ا
3	(على صورة معمون) Sodium Lauryl Sulphate	£
4	ela .	070

الحطوات :

أ _ خلط ملح سيلينيوم داي سلفيد مع البنتونيت حتى ينتشر تحاما .

ب ـ داخل وعاء " مزود بقميص وقلاب " يسخن بالبخار مع التقليب الهين صوديوم لوريل سلفات مع الماء حسى تصل درجة الحرارة إلى ، ٩ درجة م فيتكون الخليط الرئيسي .

- ج .. داخل وعاء أعر تضاف كمية مناسبة من المنظف إلى السيلينيوم المنتشر ويقلب حتى يتحانس ، ثم يضاف إلى الخليط الرئيسي .
 - د ـ يستمر في التقليب حتى يورد إلى درجة ٥٠-٥٥ درجة م ثم يعباً .

يمكن زيادة صلابة التركيبة السابقة للكريم بإضافة ٥٠٥-٥،١٪ من كحول سبتيل cctyl alcohol . وهذا يساعد في انتشار السيلينيوم إذا أضيف أثناء تحضير حليط المنظف والسيلينيوم المركز.

استخدام مستحضرات السيلينيوم:

- أولا : في الأسبوعين الأولين من العلاج : يستحدم مرتين في الأسبوع .
- ثاليا : في الأسابيع التالية من العلاج : يستخدم مرة واحدة في الأسبوع .
- ثالثا : بعد ذلك تستخدم من حين لأخر بين الاستخدام العادى للشامبو للحفاظ على حالة الإفرازات الدهنية والسيطرة عليها .

وأثناء الاستحدام يكون من المرغوب فيه الاستمرار في تدليك فروة الرأس ، وبعد العلاج يشطف تماما ليزيل كل آثار المستحضر .

۱۷ - حس اندیکانویك (اندیکیلینك) Undecanoic(Undecylenic) acid:

- وهو خمض مضاد للفطريات يستخدم لعلاج :
- قدم الرياضي anthiete's foot ؛ وهو مرض حلدي معد يعيب الأقدام
 وينشأ عن فطر يتمو في السطوح الرطبة .
 - ب الإصابات الفطرية السطحية الحلدية الأعرى .

وفى العسادة يستحدم مقرنــا سع conjunction زنــك أنديكــانوات zinc إما على صورة :

- » مراهم .
- مستحلبات.
- مساحق ناعمة .
- وإجمالي تركيز المواد الفعالة المضادة للفطر تتزاوح مابين ١٠-٥١٪.
 - ١٨ مركبات " أنديكانويك الكانول أميدات " :

المُشتقة من حمض أنديكاتويك أو من الأحماض الدهنية الأليقاتية للشابهة متوسطة السلسلة: هي مركبات مضادة للفطريات والبكاريا وهي مناسسية لعسلاج الإفسرازات الدهنيسة seborrhoea capitis وهذه المواد لا تئير الحساسية ولا تسببها وهمى أمساس الكبيراتين ؛ لذلك فهى مفيدة في صناعة الشامبو وما يتيقى منها على الشعر وفروة الرأس بعد الغسيل بالشامبو تكون له خواص مضادة للفطر .

ولأن هذه المواد لها رائحة تشبه العتبر وبالرغم من أنبها أقبل وضوحا من رائحة حمض الأنديكانويك ، فإنه من الواحب أخذ ذلك في الاعتبار عند اختيار العطر . وعموما فإن استحدام رائحة فلورال الورد أو البنفسج يكون مرضها .

19- ومن المركبات الحديثة المضادة للقشر الرأس:

أ _ اليود المحتوى على هيدروكسي كوبتولينات .

ب ـ زنك بوثيون Zinc Pyrithione

: Zinc pyridinethiol oxide (ZPTO) زنك بيريدين ثيول أكسيد

مع باسم stearyl dimethyl amine oxide المضاد للتهيج .

. Zinc-pyrion زنك - بيرون - ۲۱

شامبو بيرمثرين ١ %

مادة البيرمثرين هي إحدى البيروثرويدات المخلقة النسى تنميز بقدرتها الكبيرة على قتـل القمل والصنبان والوقاية منهما والطفيليات الأخرى التي تصيب الجسم أو الشعر ، وكذلك لعلاج الهرش والحكة بمميم أشكافها ويستمر مفعولها أكثر من ٢٤ ساعة .

التركيب:

تستخدم مادة بيرمثرين بنسبة ١٪ مع قاعدة شامبو ويوجد على صورة لسيون أو إسيراى .

طريقة الإستعمال :

أولا: للقضاء على قمل الرأس والجسم:

١- تيلل فروة الرأس والجسم ثم يفسل بالشامبو باستعمال قطعة أسفنج لتدليك الأماكن
 المصابة من الجسم ثم يوك .

٧- يوك الشامبو لمدة ٣-٤ دقائق.

٣- يشطف حيدًا بالماء ويفضل أن يغسل بعد ذلك بالماء والشامبو العادي .

٤- يكرر العلاج السابق مرتين ثلاث مرات أسبوعيا .

ثانيا : الهرش والحكة :

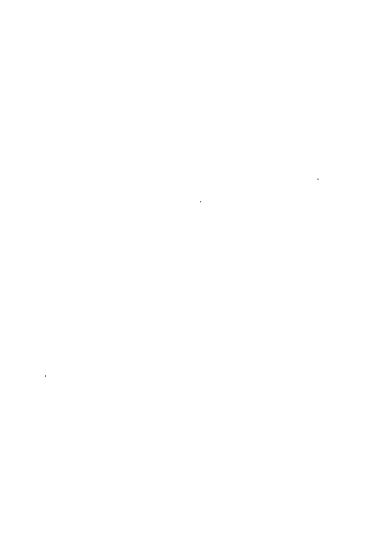
يغسل المريض الأماكن المصابة مرتين يوميا لمدة ٣ أيام أو حتى يتوقف الهرش نهائيا .

موانع الاستعمال :

الحساسية المفرطة للمادة الفعالة .

تحذير :

يجب ألا يسمح للشامبو بملامسة العين أو الملتحمة وفي حالة حدوث ذلك يطريق الحطأ يجب -غسل العين حيلنا بالماء والصابون .



الباب التاميع عناصر تقييم الشاميو



تقييم الشاميو

Evaluation of Shampoos

إن عناصر تقييم الشاميو والتقنية العالية لطرق التقييم المعلية لا يضمنـــان في حــد ذاتــهما شعبية popularity الشاميو في أماكن تسويقه ؛ إذ تعتمد شعبية الشاميو وقبوله عند المستهلك على عوامل أخرى يدركها المستهلك بنفسه ولا تستطيع المامل تقييمها مثل:

١- فاعليته في معالجة الشعر .

٣- نوعية التنظيف .

٣- تفاعله مع الأيدى وفروة الرأس.

٤ - حاذبية العطر .

أما العناصر التي تقوم المعامل بتقييمها للشامبو فهي :

١- اخواص الوظيفية Performance Properties

أ _ الرغوة وثبات الرغوة .

ب ـ التنظيف وفاعلية التنظيف :

تأثير الماء العسر .

التوتر السطحى والترطيب .

- المواد ذات النشاط السطحي للوجودة وتحليلها .

ج _ الشطف .

د _ التأثم اللطف :

- النعرمة softness -

- اللمعان.

- التزييت.

القوام ، النسيج ، الاحتفاظ والبقاء .

هـ . التأثير المهيج والسمية .

و _ السيطرة على قشر الشعر .

: Product Characteristics - عنواص المنتج

أ ـ العطر .

ب ـ اللون .

ج _ القوام .

د ـ العبوة ـ

الخواص الوظيلية Performance Properties

: Foam and Foam stability الرغية وثبات الرغية و

الرغوة المتازة هي إحدى أولويات قبول المستهلك للشامو فالرغوة الفنية السميكة thick rich lather يسهل على المستهلك رؤيتها والإعجاب بها ، ولكن ليس بالضرورة أن يصاحب التأثير المنظف الفعال للشامو قدرته على الوغية ؛ لأن بعض المواد ذات النشاط المسطحي وبصفة حاصة الغير أيونية لها قدرة تنظيف ممتازة بينما تكون رغوتها قليلة أو تكون عليمة الرغوة .

: Ross-Miles foam column test " مياز - و - مياز " Ross-Miles foam column test

وهي طريقة مقبولة بصفة عامة لقياس ارتفاع الرغوة وثباتها وتستحدم في الأبحاث لتقريس كفاءة الوغية ، وهذا الاحتيار دليل مناسب يعتمد عليه لمعرفة كفاءة الوغية و بحرى كما يلس:

 ۱- یسکب ۲۰۰ dropped ۲۰۰ سم مکعب من محلول المنظف داخل عامود زجاجی پحتوی علی . ۵ سیم مکعب من نفس الحلول .

٢- يقاس في الحال ارتفاع الرغوة المتولدة.

٣- تكرر عمليات القياس بعد فعرات زمنية محددة .

٤- يقارن التناسب في الحمجم .

٥- يحدد بعناية أبعاد وتفاصيل خطوات التجربة .

ثم قام الباحث " ساندرز " Sanders بتقييم ارتفاع الرغوة بالأرقام لعدد من المنظفات الصناعية والصابون كما يوضحه الجدول التالى :

ارتفاع الرغوة (مم) باستخدام ٠,١ ٪ من المادة الفعالة عند ٣٠ درجة م

	ارتفاع الرغوة			
للنظف	ناعلية ٪ Activity	ماء مقطر	ماء عسر ، دمورانتور	
- Potassium Coconut Soap	10	17.	10	
- Sodium Lauryl Sulfate	7"1	۲.,	170	
- Sodium Monoglyceride Sulfate	77	4.0	7.0	
- Potassium Coconut-protein- condensate	40	140	100	
- Sodium Aralkyl Sulfonate	Ao	٧	440	
- Alkyl Phenol Polyglycol Ether	1	170	110	
- Sulfated Castor Oil	AF	٩.	٧٠.	
- Sodium sec- alcohol Sulfate	Ye .	11.	٩.	
- Polyoxyethylene Sorbitan Mono- laurate (Tween 20)	1	۸۰	٨٠	
- Lauroyl Imidazoline	٤٠	***	14.	
- Sodium Dioctyl Sulfosuccinate	1	14.	٥.	

وقد تطورت طرق التقبيم المعلمة لتحصل الخطوات أسهل عملها وأكثر تمثيلا لظروف استخدام الشامبو . كما قام الباحثان " بارنت " Barnett و باورز Powers بتطوير مقياس الرفوة Lathermeter ليقيسا كلا من :

- ر ر عدد الرغوة . - سرعة الرغوة .
 - حجم الرغوة .
 - ثبات الرغوة .

كما أمكن استحدام مقياس الرغوة المدراسة تأثير المتضورات علمى أداء الرغوة وممن همذه المنفدات ما يلر :

- عسرالاء.
- نوع الأوساخ soil .
 - كمية الأوساخ .

كما قام الباحث " بروملي " Bromley بشرح طرق تقييم كل من :

لزوجة الرغوة .

- الحجم النوعي specific volume
- وذلك باستخدام أوساخ شعر طبيعي مستخلص من شعر مقصوص .
 - ومما لاشك فيه أن أهم عوامل المقارنة عند المستهلك هي :
 - حجم الرغوة .
 - ملمس الرغوة .
 - قوامها الكريمي.
 - أما العوامل المؤثرة على نوعية الرغوة والتي تختلف عند كل مستهلك فهي :
 - ١- طبقة الشعر المتغيرة .
 - ٧- الأوساخ الموجودة على الشعر .
 - ٣- الماء (درجة العسر درجة الحرارة الكمية النسبية).
 - ٤ -- طريقة استحدام الشامبو .
 - ٥- طريقة التقليب .
 - ٣- الفع ة الزمنية .

السظيف وتأثير السطيف Detergency and Cleaning action أو Detergency and Detergent action :

الوظيفة الرئيسية للشامبو أو تأثير التنظيف . ومن الواضح أن التنظيف الأنضل هو المقيــاس لقيمة الشامبو أو شعبيته .

وقد تركزت معظم الأبحاث على تنظيف الملابس وطرق الكشف وقياس درجة إزالة الأوساخ من على الملابس واعتبر أن الأوساخ المثالية standard soil هي التي تحتوى على :

- الليبيدات.
- الكونات التي يسهل إفرازها .
 - الكربون الأسود .

وتقاس قدرة للواد ذات النشاط السطحى على إزالة الأوساخ بحساب إجمالي كمية الأوساخ التي تستطيع إزالتها ، واستحدم في ذلك ما يلى :

- ا ـ الألياف المثالية standard fabrics
- ب ـ جهاز قياس شدة الضوء النسبية spectrophotometer لقياس درجة بياض الملابس .

ج - حهاز النشاط الإشعاعي Radioactive tracer نتياس الأوساخ للشعة .
وقد دلت الأيماث التي درست التأثير المنظف للشامور على أن الإزالة الكلية للحسن الشعر غير المرقوب فيها ، وأن التنظيف الشديد يضر الشعر فيجعله جافا غير طيع .

وقد استخدم الباحثون مليب الكلوروفورم في إزالة أوساخ 801l الشعر للقصوص من صالونات التحميل كأسلس للمقارنة ، واستحدموا في دراساتهم أنواع الشماميو التي لها قهول شعى والههرت الدراسات أن الأنواع للمحلقة من الشماميو استطاعت أن تزيل مما بهن ١١ ٣٠٪ من كمية الأوساخ القابلة للاستحلاص بللنيب .

وقد قام الباحثان " بارنت Barnett " و " باورز Powers " بتقييم قدرة حدد من المنطقات والشامبو وكماتت مادة الاعتبار عبارة عن عصلات صوف متسعة طبيعها ومتوفرة على نطاق تحارى ، وقاما بنسلها تحت ظروف مسيطر عليها والجلول الشالى يوضح نتائج هذه الأبحاث .

قوة تنظيف المنظفات والصابون باستخدام ماء عذب وماء عسر وماء بحر (٢٠,٧٠٪ منظف فعال)

	7	ن المزال	جالى الد	
نوع المنظف	رقمPH <i>اع</i> لول امرور	ماء عذب	ماء عسر	ماء بحر
Sodium Alkyl Sulfate	Α,Τ	۹۸,۰	44,1	47,1
Triethanol amine Alkyl Sulfate.	٦,٨	41,4	98,0	A9,£
Ammonium Alkyl Sulfate.	1,1	97,4	97,0	40
Aikyl Phenoxy Polyethoxyethyl Alcohol	٦,٣	44,1	44,0	90,7
Sodium Sulfo Fatty ester.	0,4	47	94,5	Ao, t
Ammonium Sulfated Mono glyceride.	٤,٩	97,7	48,4	47,7
Protein Fatty acid Condensate.	٦,٩	9+,9	A+,0	٥٨,٥
Alkyl phenoxy Polyethoxy ethylSulfate	۰,۳	90	47, £	14,4
Polyglycol (nonionic).	٧,٤	37,7	٧٩,٣	77,77
Poly hydroxy amine Fatty acid condensate	٧,٧	41,1	90,0	33,3
Sodium Alkyl Aryl Sulfonate.	٧,٦	40,4	47	70
Triethylanol amine Alkyl Aryl Sulfonate	٦,٧	A9,7	۲,۱۸	11.7
Dialkyl phenoxy Poly ethoxy ethyl Sulfonate .	٧,٧	97,7	97,4	ķΑ
Potassium Coconut Soap and Sequestrant	4,1	98,7	٦٧,٨	لا شيء
Ammonium Oleate .	۸,۹	17,7	٧,٨	لا شيء
Alkyl Dimethyl Benzyl Ammonium Chloride	-	لا شىء	لا شيء	لا شيء

وقد دلت النتائج على أن قدرة مركبات الشامبو على إزالة الدهون أقــل مـن قــدرة محــاليـل المنظفات البسيطة وحدها .

ومن الطبيعي أن:

ا- استخدام الدهن grease الطبيعي الموجود على الصوف (الكراتين keratin)
 يقترب كثيرا من أوساخ goil شعر الإنسان .

٧- بالطبع يختلف شعر الإنسان عن نسيج وبناء structure الصوف ونسب مكونات

الحمض الأميني .

٣- تختلف أيضا إفرازات الليبيدات البشرية عن ليبيدات الثدييات الأعرى .

تأثير عس الماء Effect of water Hardness

يجب أن نفرض أن القليل فقط من المستهلكين هم الذين يستعملون الماء الصلب أو الماء المعلب أو الماء العلم و المنافسيوم ؟ المقطر ، ولأن يعض أنواع الشامبو وبصفة خاصة الصابون يتأثر بأيونات الكالسيوم والماغسيوم ؟ لذلك كان من الضرورى اختبار الشامبو مع درجات مختلفة من الماء العسر ، بل يجب أن يواكب الشامبو نفس درجات عسر الماء التي يستحلمه المستهلكون في أماكن إقامتهم . ومعرفة التغرات في هذه الأماكن . ومن الجدير بالذكر أن نعرف أن درجات العسر تنفير

التوتر السطحى والترطيب Surface tension and Wetting

إن قياس كل من :

۱ - التوتر السطحي (سائل هواء) surface tensions

. interfacial tensions (سائل سائل) -۲ التوتر بين سطحين (سائل سائل)

يدل إلى حد ما على كفاءة محلول المادة ذات النشاط السطحى في الإحاطـة بالأوسـاخ أو تكسيرها أو ذوبانها .

ming tensiometer " والوسيلة التقليدية للقياس هي " حلقة مقياس التوتر السطحي المستخدم الدوح ما بين ١٠٠٠ و في العادة تستخدم تركيزات مختلفة من المواد ذات النشاط السطحي والتي تتواوح ما بين ١٠٠٠ و وجدة قياس القوة) وأن هذه الوكيزات المتخفضة نسبيا من المواد ذات النشاط السطحي تقلل هذه القيمة من ٤٠ إلى ٥٠ داين / سم وأن زيادة تركيز المادة ذات النشاط السطحي له تأثير قليل في العادة على زيادة تقييض التوتر السطحي أو التوتر بين سطحين .

والجدول التالي بين التوتر السطحي والتوتر بين سطحين فعموعة من للنواه ذات النشناط السطحي التي تستخدم في يعض أنواع الشاميو.

التوتر السطحي والتوتر يين سطحين للصابون والمنظفات

	-	التوتر (داين) عند		
محلول صابون أو منظف عند تركيز فعال ۰٫۰۰٪	٣٠درجة مئوية			
	السطحى	ين سطحين		
Coconut soap- sodium salt .	71,1	18,4		
Sodium Lauryl Sulfate .	70,7	۱۱,۸		
Sodium Mono glyceride Sulfate .	7,77	٤		
Sodium Aralkyl Sulfonate .	۸,۲۲	١,٢		
Sulfated Castor Oil .	FA,1	۱۰,٤		
Alkyl Phenol Polyglycol Ether .	14,1	1,7		
Poly Oxyethylene Sorbitan Mono laurate .	۲۰,۸	٦,٦		
Şodium Oleyl taurate .	AY	٧,٤		
Lauroyl Imidazoline .	71	٧		
Sodium Dioctyl Sulfosuccinate .	۲۸,۰	0,7		

أما اعتبار " درافر كلاركسون Draves-clarkson " فهو اعتبار مشالي لتحديد كفاءة الرطيب لحيوط القطن . وهذه الطريقة تقيس كيفية اعتراق محلول المنظف السريمة للعيوط الشعرية وإزاحة الهواء المحيوس . وفي العادة أيضا يكون تركيز المادة ذات النشاط السطحي

المواد ذات النشاط السطحى الموجودة والتحاليل Surfactant Content and Analysis

كثيرا ما تواوح نسبة المواد ذات النشاط السطحى الموجودة فسى الشامبو ما بـين ١٥ -٢٥ ٪ . فبالنسبة إلى النوع الجيلاتيني والكريمى تميل إلى التركيزات الأعلى أما بالنسـبة إلى النوع السائل فتميل إلى التركيزات الأقل .

وقد قدمت هيئة تفنية مستحضرات التحميل والأغذيبة والأدوية Cosmetic} التحميل Technology,Food and Drug Administration (CTFA).} القياسية standards وطرق التحليل للنامية لعدد من مكونات الشاميو وقدم الباحث " تيلور Taylor " عددا من طرق تحليل عباليل المواد ذات النشاط السطحي من حيث النوعية qualitative والكمية quantitative .

وبلا شك أن زيادة تعقيد المركبات يضع عبثا كبيرا على الكميائي القائم بالتحليل .

وآخر الطرق هي استخدام :

. spectroscopy أ ـ التحليل الطبقي

ب ـ التحليل الكروماتوجرافي chromatography .

اللذان يقدمان بعض المساعدة في شرح المكونات المجهولة والحفاظ على ضبط حودة المنتج.

الشطف Rinsing

يجب أن نعلم أن الشامبو فقير الرغوة يكون سهل الشطف من على الشعر . أما مستحدم الشامبو فإنه يرغب في :

۱- أن تكون الرغوة سريعة التكوين وسميكه thick .

٢- سهلة الشطف من على الشعر .

وعند تقييم الشطف فصوعة من التراكيب حيدة الترغية نواجه الكثير من المشاكل الصعبة . وعموما يتم تفييمها كما يلي ;

: Consumer reports تقارير المستهلكين

أ _ يطلب من بحموعة من المستهلكين user panel بتصنيفها على طريقتهم .

ب _ يطلب من مصفقى الشعر للهرة فى صالونات التحميل بعمل مقارنيات عن أداء أنواع الشاميو للمخلفة .

ومن هنا يمكن بسهولة كبيرة تقييم الشطف على أساس المقارنة .

وقد قام الباحث " كرير Cryer " بتحديد بعض المايير criteria لتصميم وتنفيذ اختبارات صالون التحميل إذ تعتمد قابلية رغوة الشامبو إلى الشطف بسهولة من على الشعر على عدة عواما, هي :

. Lather consistency - الرغوة -١

٧- نوع المواد ذات النشاط السطحي المدمصة على ألياف الشعر .

٣- حالات الماء :

أ _ درجة الحرارة .

- ب درجة المسى
- ج _ معدل الشطف وطريقته .
- ٤- كمية وطول شعر مستحدم الشامبو .

التأثير الملطف Conditioning Action

التأثير الملطف للشامبو عاصية يصعب تقبيمها ؛ لأنها تعتمد أسامــا على تقديــرات شخصية. ويقوم مستخدم شامبو الشعر بتقييم درجات التلطيف على أساس :

- أ _ خبرته الماضية .
- ب ـ توقعاته للحاضر .
- ج ـ التغير المستمر في فروة رأس المستخدم .
 - د ـ حالة شعره .

هذا ولا يزال التلطيف يعتمد على عدة عوامل مثل ماهو نلرغوب فيه ? وما هو المناسب ؟ وما هو المربح بالنسبة للمستهلك ؟

- والشعر الملطف يجب أن يكون :
- ناعما smooth , soft -
 - . Yasl .
- سهل التحميم combined والتزيين coiffured (سهل التحكم فيه) .
 - في حالة من التزييت .
 - ومن الواضح أن التنظيف التام وليس من المفرط هو المرغوب فيه .

النعومة Softness

النعومة softness تعبير يشتمل على المعانى التالية :

- سهولة التكيف resilience .
- نعومة اللمس smoothness of feel باليد .
 - -- الخلو من التصلب stiffness ومن اللزوجة.
- ويقترح أن هذا التعبير يصاحب الانخفاض في تشابك وتعقيد عيوط الشعر .

ويعمل الشامبو على تجديد درحات النعومة عن طريق تقليل الأوساخ والزيبوت الملتصقـة بخيوط الشعر والتي تتكون بالتدريج في الفترة بين مرات الفسيل .

علاوة على ذلك ، فإن الشامبو يعمل على تقليل الشحنة الإستاتيكية المتكونة علمى الشمر أثناء تمشيطه بالمشط أو بالفرضاة والتي تفيد في تقليل تشابك وتعقيد الشعر

وقد قام الباحثون " هنكن و ميلز و إسار و باربر و بوزنر " بدراسة طرق قياس الشحنة الإلكتروستاتيكية على الشعر وشرح الطرق الفنية لدراسة هذه الطاهرة .

اللمعان Luster

في العادة يلمع الشعر عندما يكون نفليفا ، وعندما تتجمع الأتربة على سطح محيوط الشعر فإنها تقلل من قدرة الشعر على عكس الضوء .

وقد قدم " ثرمبسون " و " ميلز " الطريقة الفنية لقياس درجة لمعان الشعر باستحدام مقياس شدة الضوء photometer وفلر الضوء للستقطب polarizing filter .

وقد دلت النتائج على أن استخدام شامبو الضابون مع الماء العسر يطفئ لمعان الشعر .

وعندما قام " باوزر " و " فوكس " مقارنة درحات اللمعان التي قدرها بحموعة المعتبرين cleaning data وجد أنه ليس من المعتبرين بالمعان ونظافة الشعر ؟ لأن مشكلة دقة قياس درحات اللمعان تواجمه عمدة متفدات هذا :

- أ _ نسيج الشعر hair texture .
 - ب_ تعومة السطح .
 - ج _ اللون .

التزييت Lubricity

تعتمد إلى حد كيير ظاهرة احتكاك الشعر على :

 ١- السطح الخارجي (الطبقة الخارجية Cuticle) للشعر والتي تتمو في صورة متشابكة ؛ لذلك كان من السهل تمشيط الشعر بديا من الجذور إلى اتحساه الأطراف وليس العكس .

- حاهرة انتفاخ swelling حيوط الشعر عندما تمتص الماء أثناء عملية الغسيل والتي
 تجمع المطبقة الخارجية غير مستو .
- ٣- التنظيف التام لسطح الشعر يزيد من ظاهرة الاحتكاك نتيجة التماس كما لوكانت
 كل شعرة تعترض الأخرى فوق أسنان للشط أو شعر bristle الفرشاة .

لذلك كان من المرغوب فيه إضافة مادة لـتزييت الشعر للحصول على تمشيط أبسر للاستعاضة عن الربوت الطبيعية التي تفرزها فروة الرأس ، وهذه الربوت المضافة تؤدى دورها التي كانت تقوم به الربيت الطبيعية .

وقد ساعدت أبحاث صناعة النسيج على تقديم عدد من الطرق الفنية التي أمكن تعديلها لتقيس درجة احتكاك الشعر ، وقد بين " شوارتز " و- " كنولز " العلاقة بين درجة الاحتكاك وسهولة التمشيط .

وقد ابتكر " واجنور " و " سكوت " جهازا لقياس عشونة الشعر الجاف مع التمثيط الكهرين.

وعموما فإن الشعر يختلف بشكل كبير من حيث :

- أ _ النسيج .
- ب _ النعومة .
- ج _ تأثير المعالجات السابقة .
- د _ الرطوبة الموجودة بالشعر والتي تعتمد على رطوبة البيئة .
- كل هذه العوامل لها تأثير كبير على قياس سهولة تنظيم الشعر(التمشيط بالمشط أو بالفرشاة) .

القوام والنسيج والاحتفاظ بالثبات Body . Texture . Set Retention

قد يوصف الشعر الذي لا يحتفظ بثباته بأنه :

- منسدل limp .
- شديد الرفع too fine .

يهنما يوصف الشعر صعب التمشيط أو صعب إعادة التشكيل بأنه:

- عشن coorse -
- سلكي wiry -

أما الشعر الذي يسهل تشكيله ويحتفظ بثباته فيقال : إن قوامه body حيد .

لذلك فإن قوام الشعر " hair " body عاصية مرغوب فيها كشيرا وبصفة خاصة في عصر انتشار الكوافير ، فالقوام المقبول للشعر يجعله سهل التشكيل styled إلى النسق المرغوب ، يحتفظ بياته لمدة طويلة .

وعند القيام بتقييم قوام الشعر تظهر صعوبات كبيرة عند مستحدمي الشاميو الذين يستحدمون :

- ا ـ الرشاشات sprays .
- ب_ مساعدات الثبات setting aids
- . grooming preparation ج _ مستحضرات التزيين

فمن الواضح أن هذه للستحضرات تمل إلى تعديل خواص عيسوط الشمر بأسلوب مقسح و بذلك تفير تفكير المستهلك الذي لا يستطيم أن يقصل بوضوح تأثير هذه المنتجات المتعددة .

وتمتمد الدرجة المناسبة للقوام body على الفاتية المنفردة فطول الشعر وشكله style له دور كبير في التقييم .

التهيج والسمية Irritation and Toxicity

إن الخطوات الهامة للحكم على قبول الشامبو هو تقييم السمية ويجب أن نهتم كثيرا بكـل

١- نسبة level التهيج الناتج عن دعول الشامبو في العين .

· oral Toxicity احتمال السمية الفمية ٢- احتمال السمية الفمية

. skin irritation بهيج الجلد -٣

. dormal toxicity عية الجلد +

٥- احتمال الحساسية .

: Eye irritation مُبِج المين

يجب اعتبار تأثير كل أنواع الشامهو على تبهيج العين ، وفي الوقت الحمالي يجسرى هذا الاحتبار على الفشاء المعاطى لعين الأرنب.rabbit s eye mucosa والتي هي أكثر تماثرا بهذا الاحتبار ، فعلى سيل المثال بغلق الأرنب جفنه مرات متكرة ويغظر مغلقا لمدة يوم أو أكثر.

فعن الواضح أنه عندما يدخل حسم غريب في عين شخص فإنه يفمض عينه ويفتحها عدة مرات. ثم تنطلق الدموع من عينه التي هيحت .

وقد غملت اختبارات تهيج الدين القرود التي هي الأفضل لتماثلها تشريحيا بعين الإنسسان . وكما هو واضع فإن أعين القرد تكون أقل تأثرا بالمواد التي تنلف عين الأرنب .

: Oral toxicity السمية القمية

يعبر عن السمية الفعية للصادة بتعبير " الجرعة السمية / ٥٠ " 50" Lethal dose من السمية المارة (150 Lb / 50 .

وتعرف بأقما " عدد الجرامات من المادة لكل كيلو جرام من وزن جسم الحيوان تحمت الاخيار التي تكفير لنصف قتله " .

لذلك فإن العدد الأقل من LD/50 يكون الأكثر سمية

أى أنه يكون رقم السمية (٥) أو أقل تعتبر المادة أكثر سمية .

وعموما تجرى الاختبارات على الفئران إلا أن الأفضل استخدام الكــلاب و تجمرى على الحيوانات الصائمة للوضوعة داخل الإقضاص fasting caged animals قبل إعطائها الجرعة و باستخدام أنبوية معدية .

كفاءة إزالة القشر

Antidandruff Efficacy (Efficiency)

توحد طريقتان شعبيتان لتقييم كفاءة إزالة القشر للشامبو هما :

١- الطريقة البصرية visual method :

وفيها يقوم شخص مدرب بإعطاء درجة لشدة حالة القشر بالرأس باستخدام حدول عددي numerical scale .

: vacuum cleaner طريقة التنظيف بالتقريم - ٢

وهي طريقة فنية يستحدم فيها التفريغ للتنظيف في محاولة لجعل القياسات أكثر موضوعية .

خواص المنتج

Product Characteristics

في الواقع توجد بعض التقارير التي دلت على أن نوعية الشامبو وحدها هي الأكثر أهميــة

عند المشترى ، إلا أنه ليس هناك شك فى أن عطر الشاميو له فعـل الســحر فـى التســويق وإغـراء المستهلك ويجب الاحتمام بالعطر بنفس قدر الاحتمام بالشاميو .

ويمكن تقييم عطر الشامبو على أربع حالات هي :

- ١- استنشاق (شم) العطر من القارورة .
- ٢- العطر كما يلاقيه المستحدم أثناء الاستخدام عمليا .
- ٣- العطر المتبقى على الشعر بعد الشطف والتحفيف والتصفيف .
- ع- ثبات العطر داخل المنتج أثناء التخزين وتأثير العطر على المدى الطويل على الخــواص
 الأخرى للشامهو مثل اللون .

علاوة على ذلك فإن بعض الزيوت العطرية الطبيعية يمكن أن تختلف من موسم إلى موسسم ومن عام إلى عام .

اللون Color

تطور اعتبار لون الشامبو للاستفادة بكل من:

- ۱ الضوء light .
- البريق bright .
- . eye- catching shade الظل الجذاب للعين -٣

وقد ساعد على اتخاذ هذا الاتحاه ما يلي

- ١- اختفاء استخدام الدوارق والقوارير الكرتونية التي تخفى لون الشامبو .
 - ٢- توافر وحود المواد ذات النشاط الفاتحة اللون .
 - ٣- إدخال الأنظمة الحديثة لتثبيت اللون .
 - ٤- الأساليب الفنية للتسويق التي تدعم التعاون بين المنتج والعبوة .
- ويجب تلوين أي شامبو باستخدام لمون مضمون وإن كانت أعدادها قليلة إلا أنها متاحة .

وليس من الهبوب أن يكون للكميات المستحدمة في تلوين الشامبو أي تأثير علمي لـون الشعر ويجب اعتبار هذا التأثير .

القوام Consistency

يواوح قرام الشامبو ابشفاء من السيولة التي تشبه الماء إلى القوام الكريمسي الشابت immobile cremes أو الجيلايني gels .

العلاقة بين قوام الشامبو وشكل العبوة هام لضمان سهولة دفع الشامبو بالكمية المطلوبية . ويجب أن يمدد الصانع عما إذا كان قوام متنحه متوافقاً مع وظيفة الشامبو .

والمتحات غليظة القوام قد تكون مفيدة في تقليل الكمية المسكبة أو المفقودة أثناء الاستحدام ، إلا أنها تكون صعبة الانتشار علال الشعر .

والمنتحات رقيقة القوام قد تكون مفيدة في سرعة انتشارها وتنظيفها ، أما الغمر مرغوب فيه هو مايفقد منها والغير متعمد أثناء الاستحدام (عندما تضع الأم الشامبو على رأس الطفل) .

العبوة Package

: Consumer Reports تقارير المستهلكين

من المرغوب فيه إلى حد كبير هو استخدام العبوات التي لا تتحطم ، ومن الواضح الأن هو التوسع في استخدام العبوات والأتابيب المصنوعة من بلاستك بولى فينيل كلوريد وبولى إيثيلين في تعبئة مستحضرات التجميل ومساحيق الزينة ، والتي سوف تستمر في التحسن بتطور الخبيرة في التصميم والتسويق .

وما يهدد ثبات المنتج هو مرور أبخرة الماء والزيوت العطرية والهواء داخل العبوة ، وقد قدم الباحث " أوتيان Autian " بحظ حيدا عن المشاكل المختملة عند استحدام العبوات البلاسستيكية وقدم برنابحا لتقييمها . وعند استخدام عبوات حديدة للشاميو فدائما ما ينصح بإحراء احتبارات دقيقة وشاملة عليها .



أتواع الشاميو

Shampoos Types

يوجد شعر الرأس على ثلاثة أنواع هي :

- الشعر الجاف Dry hair -
- الشعر العادي Normal hair -
- الشعر الدهني Oily hair

ويؤخذ ذلك في الاعتبار عند إعداد وتجهيز مكونات الشامبو ؛ لذلك ينقمسم الشامبو إلى ثلاثة أنواع رئيسية هي :

١- شاميو الشعر الجاف:

وفي العادة يحتوى على نسبة أعلى من المواد الملطفة conditioner .

٢- شامبو الشعر العادى .

٣- شاميو الشعر الدهني:

وفي العادة يحتوى على نسبة أعلى من المواد المنظفة ، أو يحتوى علمى خليط يكون أكثر فاعلية في استحلام الدهون من على الشعر وفروة الرأس .

تصنيف الشاميو

عند تصنيف الشامبو ، يجب تحديد الأسلم الذي سوف تحمد عليه عملية التصنيف . -

وعموما فإن الأساسان المقترحان لتصنيف الشامبو هما :

الأمسساس الأول : شكل الشسامبو form أو مظهره الطبيمسى appearance

الأساس الثاني : الغرض من استحدام الشامبو أو المراصفات الخاصة للشامبو التي يستحدم من أحلها ، وبالتالي يعتمد على مكو ناته الخاصة .

التصنيف الأول

وفيه يصنف الشامبو حسب شكله أو مظهره الطبيعي أو حالته الطبيعية . وينقسم إلى : ١- الشامبو السائل الشفاف clear liquid shampoos .

وينقسم إلى:

	ريسسم ړي .
. Cleansing shampoos	أ _ الشامبو المنظف
. Cosmetic shampoos	ب ـ الشامبو التحميلي
. Lotion Shampoos	۲- شامبو لوسيون
. or-Lotion Cream Shampoos	أو شامبو كريم لوسيون
. or-Liquid Cream Shampoos	أو شاميو كريم سائل
. Cream Shampoos	۳- شامبو کریم
. or-Pastes Shampoos	أو شاميو معجون
. or-Cream Pastes Shampoos	أو شاميو معجون كريمي
. or-Solid Cream Shampoos	أو - شامبو كريم صلب
. Gels Shampoos	٤ – الشامهو الجيلاتيني
. Aerosols Foam Shampoo	 ۵ شاميو الرغوة الهوائي
. Aerosols Shampoos	أو شامبو الإيروسولات
. Powder Shampoos	٦- الشامبو اليودرة
. or-Dry Shampoos	أو- الشاميو الجاف
. Liquid dry Shampoos	٧- الشامبو الجاف السائل

التصنيف الثابئ

وهذا التصنيف أفضل وصفا وأكثر تصنيفا ؛ لأنه يعتمد في التصنيف على أي من العاملان التاليان وهما :

- ١- الأغراض الخاصة التي يستخدم من أجلها .
- ٧- المكونات أو المركبات الحاصة الغير عادية التي يحتويها الشامبو .
- . " Specialty Shampoos لذلك يسمى " بشامبو الأغراض الخاصة
 - ومن هذه المكونات الخاصة على سبيل المثال مايلي :
 - ١ البيض .
 - ٢- الأعشاب مثل " أعشاب الصابونين " .
 - ٣- اللاتولين ومشتقاته المختلفة .

- ٤ اليروتينات المتحللة .
- ٥- مركبات السليكون.
 - ٦- الفيتامينات .
- ٧- المواد المضادة للقشر ... إلخ .
- ویکون دور الشامبو هو حمل هذه المکونات لکی تتمام مع الشعر ونظل علیــه ؛ لیســتـمر تأثیرها الفعال . ویصنف الشامبو کما یلی :

شامبو الأغراض الخاصة Specialty Shampoos

. Egg Shampoos	١ – شامبو البيض
. Herbel Shampoos	١- شامبو الأعشاب
. Baby Shampoos	٢– شاميو الأطفال
. Conditioning Shampoos	٤- شاميو الملطف
. Acid-balanced Shampoos	٥- الشامبو متزن الحمضية
. Anti-dandruff Shampoos	٦- الشامبو المضاد للقشرة
. Dye Shampoos	٧- شاميو أصباغ الشعر

الشاميو المائل الشفاف

Clear Liquid Shampoos

ينقسم السائل الشفاف إلى قسمان هما :

: cleaning shampoos التنظيف ١٠- دامبر التنظيف

ويعتمد على قوة تنظيفه للشعر الدهنس greasy hair ، وتغلب عليمه الشمافية transparent .

: cosmetic shampoos خامبو التجميل -۲

ويستخدم لتنظيف الشعر الحاف والشعر العادى ويظلب عليه أن يكون شفاقا أو نصف شفاف translucent .

١-شامبو التنظيف السائل الشفاف

Clear Liquid cleansing Shampoos

صنعت أول منتجات هذا الشامبو من صابون البوتاسيوم وترجع شعبيته إلى :

أ _ سرعة ذوبانه .

ب ـ سهولة استخدامه .

ج _ إنتاحه السريع للرغوة .

د _ حودة شطفه .

وفي الغالب كان يضاف إليه مادة تزيل أملاح العسر (أملاح الكالسيوم والماغنسيوم) مثل:

- أملاح البولي فوسفات

- حمض إيثيلين داى أمين ترا أسينيك EDTA

وبعد ذلك صنع من الزيوت المكرنة وقدم للمستهلك كشامبو زيت coil-shampoos. وقد يضاف إليه زيت معدني ليسهل إزالته من على الشعر أثناء الشطف ويظل على الشعر كفطاء dressing.

ثم تلى ذلك تصنيع هذا الشامبو من مادة أنيونية مخلقة واحدة مثل صوديوم لوريل سلفات أو صوديوم لوريل إيثر سلفات . انظر الوكيه التالية :

أ ... شامبو سائل شفاف يحتوى على مادة منظفة واحدة :

۱ – صوديوم لوريل إيثر سلفات (۲۸٪)

۲- ماء

٣- كلوريد صوديوم (ملح طعام نقي) كمية مناسبة .

٤- مادة حافظة كمية مناسبة .

٥- مظهر ضوئي كمية مناسبة .

٦- عطر كمية مناسبة

ونظرا للتأثير الشديد لأملاح الصوديوم الأنيونية على الشعر والبشرة فسالأفضل أن تستبدل بأملاح الأمونيوم مثل:

- 1-Triethanol amine (TEA) Lauryl Sulfate.
- 2- Triethanol amine Lauryl ether Sulfate .

للأسباب العالية:

اً _ تأثيرها معتدل على البشرة والشعر .

ب _ تحسن محواص الإذابة .

 ج ـ لها درجة تفيش منخفضة فتضمن صفاء وشفافية الشاهبو عند درجة الحرارة المنخفضة .

انظر التركيبة العالية :

١- أحادى إيثانول أمين لوريل سلفات (٢٧٪)

. Y Coconut Diethanolamide -Y

٣- ماء مقطر ٣

٤- كلوريد صوديوم كمية مناسبة .

٥- مادة حافظة كمية مناسبة .

٦- مظهر ضولي كمية مناسبة .

٧- عطر كمية مناسبة .

ثم صنع الشاميو الذي يحتوي على مادتين منظفتين للحصول على مميزات كليهما :

بعض تراكيب الشامبو السائل الشفاف التي تحتوي على مادتان منظفتان (حولد سميث)

	المكونات	الوظيفة				
1	Ammonium Lauryl Sulfate (%v1)	مظف	10	-	-	-
2	Sodium Lauryleth Sulfate (٪۲۸)	متظف		0.7	۳۵	40
3	Cocamido propyl Betaine	متظف	١.	1.,0	١.	
L	(Tege Betain- F 50)	مساعد	,,	,,,,	, .	_
4	Cocamido propyl Betaine	منظف				
	(Tego Betain L7)	مساعد			-	١,٠
5	مادة مغلظة					
	ملح طعام	مخلفا	كمية مناسبة			
11	عطر					İ
Ш	مادة حافظة ماء		ł			
	ماء		حتى ١٠٠			

وأمكن تحضير محلول مركز من الشامبو السائل الشفاف ؛ لبيعه للقائمين بالتصنيع الذين سوف يقومون بتحقيقه بالماء فيما بعد قبل تعبئته في العبوات ، أو لبيعه لمصففي الشعر الذين سوف يخففونه حسب الطلب للإستخدام في صالونات التحميل، وهذا يساعد على حل مشكلة تخزين الكميات الكبيرة من الشامبو

انظر التركيبة التالية التي قدمتها شركة هنكل لشاميو شفاف سائل مركز مكون من مادتين منظفتين

(شامیو مرکز ۱×۳)

	المكونات	الوظيفة	7.
1	Sodium Laureth Sulfate (and) Lauryl Glucoside (Plantaren PS 10 منكل)	منطف (و) منطف مساعد	٦.
2	PEG- 8 (Polydiol 400- Huls شرکه)	معلفل	١٠
	ماه		40
	مادة حافظة		كمية مناسبة
	عطر		كمية مناسبة
	WAS مواد الفسيل الفعالة		77
	الأس الأيدروجيتي РН		م,ه
	اللزوحة		4

واستمرت الأبحاث للحصول على المزيد من كفاءة المواد المنطفة والمواد المنظفة المساعدة وقد أمكن الحصول على حليط منظف ممتاز مكون من ثلاث مواد منظفة وقد قدمت شركة حولد سيث Gold Schmidt البحث التالي :

شاميو سائل شقاف يحتوى على ثلاث مواد منظقة

بحث شركة جواد سميث Gold Schmidt Co.

قامت شركة جولد سميث بعمل بحث لدراسة أثر خلط بعض المكونيات مع بعضها من

حيث

١ – اللزوحة (القوام الغليظ) .

٢- الرغوة ، من حيث :

- الحجم الكبير .

- الثبات الجمد .

الكثافة العالية .

- القوام الكريمي الحيوب.

وكانت المواد المستخدمة في " النظام " هي :

١- صوديوم لوريل إيثر سلفات (SLES) : منظف أنيوني .

. Cocamido propyl betain (CAPB) ح کو کا میدو بروبیل بیتان

. Tego Betain F50 : الاسم التجارى:

منظف مودد .

. Lauryl poly glucose حليكوز - ٣

. Tego Glucoside 1216 : الاسم التجارى

(أو لوريل بولي حليكوز مع كوكا ميدو بروبيل بيتان) " منظف " .

. Tego Glucoside L55 : الاسم التجارى

وكانت النتائج كما يلى :

أولا : اللزوجة :

(خواص التغليظ thickening properties) تزداد لزوحة النظام بزيادة نسبة كل من المادتين :

- کوکامیدو بروبیل بیتان (تبحو بیتان إف ۵۰).
- لوريل بولي حليكوز (حليكو زيد ١٣١٦).

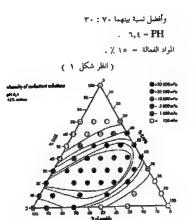


Fig. 1

: Foam properties ثانيا: خواص الترغية

من حيث :

- الحجم الكبير .

· الثبات الجيد .

- الكثافة العالية .

, 400, 626,

القوام الكريمي المحبوب .

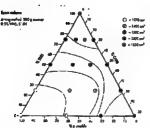
حدث توليد الرغوة بإذابة ٠,٥ جم من للواد المنظفة في ٥٠٠ سم ماء باستخدام عملاط بتق سريع .

١-حجم الرغوة :

يكون ححم الرغوة أكبر بزيادة نسبة أي من :

صوديوم لوريل سلفات .





٧- ثيات الرغوة :

تم حساب كمية الماء المتبقية داخل طبقة الرغوة الرقيقة بعد ١٠ دقائق وكان أقصسى ثبات للرغوة في حالتين هما :

الحالة الأولى: إذا كانت نسب مواد النظام كما يلي :

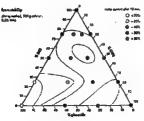
. ه ٪ صوديوم لوريل إيثر سلفات .

٣٠ ٪ كوكاميدو بروبيل بيتان .

۲۰ ٪ جلوکوزید ۱۲۱۲.

الحالة الثانية :

. ٧ ٪ كوكاميدو بروبيل بيتان

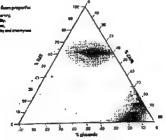


خواص الرغوة بصفة عامة :

(الحجم الثبات الكثافة القوام الكريمي)

أفضل مساحات الشكل البياني (رقم ٤) أهمية عندما تكون النسب هي :

- . Sodium Laureth Sulfate صوديوم لوريل إيثر سلفات
- - ١٥ حلوكوزيد ١٣١٦ (أو) إل ٥٥ .



شامبو شفاف سائل يحتوى على ثلاث مواد منظفة

حولد سميث

Γ	المكونات	الوظيفة	7.
1	Ammonium Lauryl Sulfate % 7:	منظف	1.
2	Cocamido propyl Betaine %	منطف مساعد	١.
	(Tego Betaine F 50)		
3	Ammonium Lauryl ether- Sulfate 7. vt	متفلف	40
4	Acrylates / Steareth- 50 Acrylate	مغلظ	٠,٥
	Copolymer (and) Laureth-3 (and) Propylene Glycol (Antil 208)		
5	Na Cl ملح طمام	مغلظ	كمية مناسة
	ماء		حتی ۱۰۰
1	عطر		كىية مناسية
	مادة حافظة		كمية مناسبة

بعض أنواع الشامبو السائل الشفاف التي تحتوى على ثلاث مواد منظفة (حولد سميث)

Γ	المكونات	الوظيفة				
1	Sodium Laureth Sulfate (٪,۱۸)	متظف	7.0	40	17	-
2	Cocamido propyl Betaine(% £A)	منظف مودد	١.	18,7	-	-
	(Tego Betain F 50)					
3	Cocamido propyl Betaine(",")	منظف متزدد	-	-	40	١.
	(Tego Betain F)		<u> </u>			
4	Lauryl Glucoside	منظف ثانوى	-	ŧ,٣	-	-
	(Tego Glucoside 1216)		L			
5		منظف ثانوي	A, 0	-	-	-
	Cocamido propyl Betaine					
	(Tego Glucoside L 55)					
6	Ammonium Lauryl Sulfate(//rt)	منقلف	-	-	-	١.
7	Ammonium Lauryleth Sulfate(//vt)	متظف	-	-	-	40
8	Sodium Lauryl Sulfo succinste(%1)	متظف مساعد	-	-	١.	-

وفي نفس المحال قدمت شركة هنكل التركيبة التالية للشامبو السائل الشفاف المكون من

ثلاث مواد منظفة وهي :

	المكونات	الوظيفة	7.
1	Sodium Myreth Sulfate (Texapon K 14 S spez منكل)	متظف	11
2	Lauryl Glucoside (Plantaren 1200 منكل)	منفلف مساعد	ŧ
3	Cocamido Propyl Betaine (Dehyton K منكل)	منظف مساعد	٧
4	Laure 2 (Arlypon F منکل)	مغلظ	٠,٩
5	كاوريد صوديوم ماء مواد المسبل الممالة WAS الأم الأيدوجيني PH اللزوجة	مغلظ	¥ ¥ ¥ 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1

ملحوظة:

Sodium Myreth Sulfate

١- يمكن استبدال المنظف

1- Ammonium Lauryl Sulfate

بالمنظف أو المنظف

2- Sodium Lauryl Sulfate

او النطف ٢- استبدال المنظف المساعد

Lauryl Glucoside

.

1- Decyl Glucoside

بالمنظف المساعد

2- Disodium Laureth Sulfosuccinate أو المنظف المساعد

3- Potassium Cocoyl Hydrolyzed Collagen أو المنظف المساعد

كذلك قدمت شركة هنكل " شامبو مركز " مكون من ثلاث مواد منظفة . (انظر التركيية التالية)

المكو نات الوظيفة 7. Sodium Laureth Sulfate منظف (Texapon N 70 منكل) Cocamido propyl Betaine منقلف مساعد 10 (منكل Dehyton K) 3 Decyl Glucoside متظف مساعد (Plantaren 2000 up منكل) مخلفا ملح طعام مادة حافظة مواد الفسيل القعالة WAS 22 PH حمض الستريك 0,0 اللزوجة TE . .

- ٢ شاميو التجميل المنائل الشفاف - ٢ Clear Liquid Cosmetic Shampoos

بعد ذلك تطور شامبو التنظيف السائل الشفاف ليقوم بأغراضه ؛ التنظيف والتحميل معا . ولتحقيق أغراض التحميل للشامبو يضاف إليسه مادة أو أكثر من مواد التحميل الساحرة magic التالية (والتى سوف يلى ذكرها فيما بعد بالتفصيل) منها :

: مواد العناية care additive مثل:

الكيراتين .

البروتين (الكولاجين) .

(انظر مركبات هنكل المستحدمة لهذا الغرض).

٧- مركبات البيض .

٣- زيت حوز الهند ... إلح .

وقد شملت التراكيب المتنجة الشعر الجاف والعادى ، والدهني وتحتــوى مكونــات الشــامبو

من هذه المواد كما يلي :

. care additive

١- مادة للعناية

. lipid layer enhancer

أو ٧- أ) مادة للعناية .

ب) مادة معززة لطبقة الدهن أو ٣- أي مادة للعناية .

. antigrease- ingredient

ب) مادة فعالة مضادة للدهن

أو ٤- أ) مادة للعناية .

. active ingredient ب) مكون فعال

أو ٥- أ) مادة للعناية .

ب) مادة مرطية .

أو ٦- مادة معززة لطبقة النهن .

أو ٧- مادتان معززتان لطيقة الدهن أحدهما مادة cetiol HE .

أو ٨- مادة ملطفه conditioning agent

ويبرك احتيار نوع وكمية هذه المواد إلى حيرة صانع الشامبو .

	خامیو خفاف صافل ر مکون من ثلاث		دايو	دادر دفال		دنان
	مواد مبطقة) + مكون للعناية care additive هنكار		طفاف بللوری	مجدل +	دغاف	معتدل
1			(C) Just	يروكون		
oxdot	المكونات	الوطيقة				
1	Sodium Laureth Sulfate (Texapon NSO)	منظت	40			
2	Sodium Laureth Sulfate (Texapon N 70)	متقلق		- 11		
3	Sodium Laureth Sulfate	منظف (و)			10	10
	(and) Lauryl Glucoside (Plantaren PS 10 منكل)	منطق مساعد	<u> </u>			
4	Cocamido propyl Betaine (Dehyton K منكل)	متظف مساحد	^	٧	``	
5	Lauryl Glucoside (Plantaren 1200 (منكل)	منظف مساعد		ŧ		
6	Decyl Glucoside (Plantaren 2000 up)	منظم مساعد	•			
7	Potassiun Cocoyl Hydrolyzed Collagen (Lamepon S منکل)	منظف مساحد				10
8	PEG-7 Glyceryl Cocoate (Cetiol HE منكل)	مترز لطبقة الدهن			Ą	
9	Hydrolyzed Almond Protein (Gluadin Almond منكل)	يضاف للعناية				١
10	Lauryl dimonium Hydroxy Propyl Hydrolyzed Collagen (Lamequat L)	يضاف للحاية	٣			
11	Hydrolyzed Collagen 50)	يضاف للعناية		4		
12	PPG-1- PBG 9 Lauryl Glycolether (Eumulgin L.)	ملیپ	`			
13	Laureth-2 (Arlypon F)	مفلقل	١,٥			
	ملح الطعام	منلط	-	1,1	1,0	4
	ala		#E .	Y£	44,4	٦٧
	مواد النسيل النمالة WAS		16	17	11	10
	الأس الأيدروجيني PH			*,*	0,0	1,0
	التروحة		71	27	44	1

ويمكن استيدال المادة المعززة للدهن المستخدمة (Cetiol HE) بأى مسن المواد المعززة للدهن الأعرى مثل:

- Glyceryl Laurate (and) Potassium Cocoyl Hydrolyzed Collagen . ٪ ؛ بنسبة ۲۰۰۰

وكذلك استبدال مادة العناية المستخدمة بأخرى مثل:

- Hydrolyzed Keratin

بنسبة ١- ٣ ٪ .

- Xanthan Gum

وكذلك استحدام المغلظ

شامبو بعید الدهن – معتدل mild refattening shampoo منکل

المكونات	الوظيفة	7.
- Sodium Laureth Sulfate	منظف	77
(Texapon N 28)		<u> </u>
- Cocamido propyl betaine	متقلف مساهد	1.
(Dehyton K)		
- Potassium Cocoyl Hydrolyzed	منقلف مساعد	١T
Collagen (Lamepon S)		
- Glyceryl Laurate (and)Potassium	ممزز لطبقة الدهن	٣
Cocoyl Hydrolyzed Collagen		·
(Lame soft LMG)		
 7 Glyceryl Cocoate 	معزز لطبقة الدهن	7
(Cetiol HE)		
- 2	مخلفا	٧
(Arlypon F)		
مواد الغسيل الفعالة WAS	1	٣.
اللزوجة		1.7

شاميو للشعر الناعم والشعر الدهني Shampoo for fine and greasy hair

(هنکل)

المكونات	الوظيفة	7.
- Sodium Laureth Sulfate	متقلف	18,8
(Texapon NSO)		
- Cocamido propyl Betaine	منظف	
(Dehyton K)		
- Decyl Glucoside	منظف	١.
(Plantaren 2000)		
- Potassium Abietoyl Hydrolyzed	مضاد للفعن	٥,١
- 10	ملطئ	٧,٠
(Polymer JR 400)		
- 2	مظظ	١
(Arlypon F)		
- Na Cl منح العلمام	مخلقا	V
ماء		04,1
مادة حافقلة		كمية مناسبة
مطر		كمية مناسبة
مواد الفسيل الفعالة WAS		12
الأس الأيدروحيني PH		٥,٥
اللزوحة		****

شاميو شقاف مضاد للشعر الدهني (مكون من ٣ مواد منظفة) Clear Shampoo against greasy hair شركة هنكل

المكونات الوظيفة 7. Sodium Laureth Sulfate منظف ٤. (Texapon N 28) Sodium Myreth Sulfate منظف 40 (Texapon K 14 S spezial) Potassium Cocoyl Hydrolyzed Collagen (Lamepon S) Potassium Abietoyl Hydrolyzed Collagen مادة فعالة مضادة ٣,٥ أتدهن الشعر Elfaplant Schargarbe مكون فعال Hydrolyzed Collagen يضاف للعناية 50) مخلفل (Arlypon F) ملح طعام مخلفا 11 مادة حافظة کبیة مناسبة كبية مناسية عطر WAS مواد الضبيل القعالة 1 8 اللزوجة £ . . . PH الأس الأيدروحيني

٦,٥

×۳ شامیو مرکز Shampoo Concentrate 3×

/ -/ .

شركة هنكل

	المكونات	الوظيفة	7.
1	Sodium Laureth Sulfate (Texapon N 70)	منقلف	Į.o
2	Decyl Glucoside (Plantaren 2000 up)	متقلف مساعد	8
3	Cocamido propyl Betaine (Dehyton K هنکل)	منقلف مساعد	A
4	Lauryl dimonium Hydroxy Hydrolyzed Collagen (Lamequat L د مکل	يضاف للمناية	٣
5	8 (Polydiol 400 شركة)	مغلفا	1.
	ملح طعام	مغلظ	۲
-	ماء		**
	مادة حافظة		كمية مناسبة
	عطر		كمية مناسية
	مواد الغسيل الفعالة WAS		۳۷,۸
	حمض الستريك PH		0,0
	اللزوحة		£7

شامبو الجيلاتيني الشفاف

Clear gel Shampoos

وهو الصورة الشفافة " لشاميو للعجون الكريمي " وله نفس القبوام والمكونات ويعبأ في نفس العبوات .

وهو أكثر سمكا وتركيزا عن نظيره السائل الشفاف ومن الضرورى أن يكون حيد الشفافية والنعومة ؛ لأن العبوات للقضلة لهذا للنتج هي أنابيب البلاستيك الشفافة . ولهذا الشامبو شعبيته في صورته المركزة والمشهورة في صالونات التحميل ، إلا أن أهميتــه بدأت تقل بصورة كبيرة .

المواد التي يحضر منها هذا الشاميو :

- ١- استخدام المنظفات المركزة وحدها أو علوطة مع الصابون .
- ٢- يمكن الحصول على منتجات مختلفة القوام والأنسجة بتغير كميات :
- -Triethanol amine-coconut soap.
- -Triethanol amine Lauryl sulphate.
- -Sodium Lauryl Sulphate.
- -Electrolites.
- -Natural Gums .
- -Methyl Cellulose ethers .

- تفر قوام الشامر السائل الشفاف المألوف والحصول على القوام الحيلاتيني باستحدام
 أحد المواد التالية :

- -Hydroxyl alkyl .
- -Methyl Cellulose ethers .
- -Alkanol amides .

- إضافة مواد ذات نشاط سطحي أنيونية وأمفوتيرية .

تركيبة شاميو حيلاتيني شفاف :

	المكونات	%
1	متوى للرخوة Cocoampho carboxy glycinate	10
2	Triethanol amine Lauryl sulphate ٪٤٠ منظف	70
3	منافذ Coconut diethanol amide	1.
4	A Hydroxy propyl methyl cellulose	١
5	لون وعطر ومادة حافظة إلخ	كمية مناسبة
6	/ alo	حتی ۱۰۰٪

شاميو شفاف جيلاتيني		شاميو	شامبو	طاميو
منكل	1	دناف	خفاف	شفاف
		جيلاتين	جيلاتين	جيلاتيني
			معمدل	+كيراتين
المكونات	الوظيفة	YA.	74	.44
- Sodium Laureth Sulfate (Texapon N70)	منقلف	11	-	
- Sodium Laureth Sulfate (Texapon N S O)	متقلف	-	-	Τl
- Sodium Myreth Sulfate (Texapon K14Sspezial)	متظف	-	77	
- Disodium Laureth Sulfosuccinate (Texapon SB3)	منظف	۱۳	-	٨
- Lauryl Glucoside (Plantaren 1200)	منظف مساعد	£	1.	٦
- PEG-15-CocoPoly Amine (Polyquart H 81)	ملطف	A	-	
- Hydrolyzed Collagen (Nutrilan I-50)	يضاف للمناية	-	ŧ	
- Hydrolyzed Keration (Nutrilan Keratin W)	يضاف للعناية	-	-	ø
ملح طمام	مقلقا	0	ŧ	ŧ
- st		04	££	13
مادة حافظة -		كمية	گمیة	كمية
		مناسية	مناسية	مناسية
عطر -		كبية	كىية	كمية
		مناسبة	مناسية	مناسبة
إجمالي الموادالفعالة WAS -		١٥	10	10
اللزوجة -		14	11	177
- PH		7,0	٦,٥	٦,٥

شاميو لوسيون

(نوسیون کریمی – أو – کریم سائل) Lotion (Lotion cream- or- Liquid cream) Shampo

وهو الشاميو السائل الغير شفاف

تعرف " بانها مستحضرات قابلة للسكب pourable غليظة اللزوجة thick viscous معتمة للفوء ".

وفى الواقع إن هما النوع من الشامبو امتداد لقسم الشامبو التحميليvery mild لأن المستهلكون يريدون منه أن يكون شديد الاعتدال very mild في تأثيره على الشعر .

ويضاف إلى هذا النوع من الشاميو المواد التالية :

- ١ مواد ملطقة conditioners لتترك الشعر في حالة أفضل ومنها:
 - أ _ مسحوق البيض .
 - ب _ اللانولين ومشتقاته .
- الكانول أمين الأحماض الدهنية العالية (إيثانول أميدات الأحماض الدهنية العالية).
- مواد منع الشفافية opacifying (معتمة للضوء) للحصول على المظهر الكريمي
 الفير شفاف opacify مثار:
- أ أسلاح الإستيارات الغير ذائبة (magnesium stearate) ويفضل poly-vinyl بطلها مع مادة مظلة للقوام مثل محلول كحول بولى فينيل المساكريلات methyl cellulose أو ميشل سيليولوز Solubilized methacrylate أو الجينات Solubilized methacrylate أو الجينات frish moss أو الطبخلب الأيرلندى يشيل سيليولوز يؤكن من ميشيل سيليولوز
- ب جليكول داى إستيارات ولكنها عميل إلى العودة إلى الذوبان في الجو الحمار
 تاركة الشامبو مفيشا hazy نقط بدلا من أن يكون كريميا .

- ج _ الكحولات العالية أو إسترات الكحول (حلسريل إستيارات) .
- د _ اللانولين أو الجليكول أو لورات الجلسرين بنسبة ٢-٢٪ تزيد عدم النفاذية
 و تغلظ قوام المستحلب .
- ملحوظة: يجب ألا يحتوى على الكثير من المواد اللهنية حتى لا يصبح الشعر دهنها بعمد الاستعمال .
 - ٣- عوامل التلألو pearling agents (التصديف)
 - ويقال أنها تترك الشعر:
 - ا ـ أكثر لمانا Lustrous
 - ب اکثر مرونة Softer
 - . easier to manage اسهل تصفيفا

في الغالب يستخدم اللسيون الكريمي السائل كأساس لأنواع مختلفة أحرى من الشامبو التي
 تباع تحت أسماء مثل :

- البروتين Protein
- اللانولين Lanolin .
- البيض Egg
- . brandy _____
- اللبن اللبن
- . Lemon cream كريم الليمون
- الفراولة Strawberry
- (حسب الإضافات المستخدمة) .
- كما يمكن تحضير تراكيب مركزة منها وتباع على الصورة المركزة إلى العملاء الذين يقومون بتخفيفها بالماء فقط ثم يضاف إليها اللون والعطر .

بعض التراكيب المثالية

قام الباحث " بانتالوني Pantaleoni " بعمل التركيبة المثالية التالية :

Г	المكونات	
1	منظن Fatty alcohol Sulphate paste	٣٠
2	مانع شفافید Magnesium Stearate	,
3	علول ۱۰% مانعة لإعادة الترسيب Polyvinyl alcohol	۲۰,۵
4	Methyl cellulose علول ٣٪ مانعة لإعادة الترسيب	٩
5	ela	۳۸
6	لانوليس	٠,٥
7	Glyceryl monolaurate	١ ،

الخطوات:

- ١ تخلط إستيارات الماغنسيوم مع كبريتات الكحول الدهني .
- يضاف كحول بولى فينيل ثم ميثيل سيليولوز ثم الماء ، كل على انفراد لعمل الصنف
 الماتمي .
 - ٣- يقلب الخليط مع التسخين إلى درجة حرارة ٧١درجة م .
- ٤- يحضر الصنف الدهني عند نفس درجة الحرارة ثم يضاف الصنف الماثي مع التقليب.

: American Alcolac Corporation وفيما يلى تركيبة مثالية لشركة

	المكونات	7.
1	منظف Sodium Lauryl Sulphate	40
2	Polyethylene glycol 400 distearate	0
3	مانع شفافیة Magnesium stearate	۲
4	ماء مقطر	7.4
5	Fatty acid alkanol amide تنفليظ الفوام وتقوية الرغوة	كمية مناسبة
6	التلمليف Oleyl alcohol	كمية مناسبة
7	عطر	كمية مناسبة

وفيما يلي (٣) تركيبات شامبو كريمي سائل له بريق متلألئ حذاب :

Γ	المكونات	7.	7.	7.
1	Monoethanol amine Lauryl sulphate (// ۲۷)	740	٤٠٠	٤٠٠
2	Lauric isopropanol amide	١.	-	10
3	Ethylene glycol mono stearate	۳۰	٥,	٥.
4	مسحوق يبض	۲,۵	-	-
5	ماء مقطر	٦٨٢,٥	00.	070

الخطوات :

- ١- يسخن مع التقليب إشياين حليكول مونو ستيارات مع كمية صغيرة من المنظف لتكوين عليط متحانس.
 - ٢- يضاف بالتدريج كميات أحرى من المنظف مع الماء ويخلط حيدا بعد كل إضافة .

طريقة إضافة مسحوق البيض:

- ١- ٢ عزج مسحوق البيض أو مسحوق صفار البيض مع كمية قليلة من الماء أو الجلسرين.
 ٢- يخفف الناتج بكمية من المنظف .
 - ٣- يضاف الناتج إلى الوحبة مع التقليب.
- (كمية مسحوق البيض المستحدمة في الشمامبو لا تكفي لتلوينه بماللون المطلوب ؛ لذلك
 يضاف إلى الشامبو كمية مناسبة من لون البيض القابل للذوبان في الماء) .

الشاميو المتالكن (المصدف)

وهو شامبو التحميل الشفاف أضيف إليه مادة تكسبه المظهر المتلألئ (المصدف) شامبو متلألئ (مصدف)

Pearlescent Shampoo

escent Shampoo (منکل)

المكونات	الوظيفة	7.
- Ammonium Louryl Sulfate (Texapon ALS)	منظف	44.
- Cocamido propyl Betaine	متظف	٧
(Dehyton K)	مساعد	
- Decyl Glucoside	متظف	٤
(Plantaren 2000)	مساعد	
- Glyceryl Laurate	معزز لطبقة	١
(Monomuls 90- L 12)	الدمن	
- Hydrogenated Tallow Glycerides (and)	عامل تلألو	0
Potassium Cocoyl Hydrolyzed Collagen (Lamesoft 156)		
- ملح طمام	مفلقا	٠,٢
- ala		#4,A
مادة حافظة -		كمية مناسبة
عمل -		كمية مناسبة
- WAS مواد غسيل فعالة		11
- PH		0,0
اللزوحة -		129

الشاميو المتاكلي (المصدف) المركز Pearlescent concentrate Shampoos

(هنکل)

المكونات	الوظيفة	%	- %
- Sodium Laureth Sulfate (Texapon N70)	منطف	۱۹	14 -
Cocamidopropyl Betane (Dehyton K)	منظف مساعد	١٠	-
- Decyl Glucoside (Plantaren 2000 up)	منظف مساعد	٦	٧
Sodium Cocoyl Hydrolyzed Wheat Protein (Gluadin WK)	منظف مساعد	_	١٠
- PEG-7 Glyceryl Cocoate (Cetiol HE)	معزز لطيقة الدهن	۲	۲
Lauryl dimonium Hydroxy Propyl Hydrolyzed Collagen (Lamequat L)	يضاف للساية	۲	
Lauryl dimonium Hydroxy Propyl Hydrolyzed Wheat Protein (Gluadin WQ)	يضاف للعباية		٧
- PEG-3 Distearate (and) Sodium Laureth Sulfate (Euperlan PK900)	عامل تصدیف(تلألق)	a	٥
ملح طعام -	مناتف	١,٠	١
- ala		90	0 į
مادة حافظة -		كعية مناسبة	كمية مناسبة
- Jue		كمية مناسبة	كمية مناسبة
- WAS مواد الفسيل الفعالة		41	٧.
- PH خض سزيك		0,0	0,0
اللزوحة -		147	770.

شاميو مصدف بالبروتين Pearlescent Protein Shampoo

(هنکل)

	المكونات	الوظيفة	%
A	Polyacryl Acid (Carbopol ETD 2001 (Good rich) شركة	مغلظ	۰۸,۰
-	sla .		YY,00
-	(محلول صودا کاویة ترکیز ۱۰ ٪)	للتمادل	۲,۸
В	Sodium Laureth Sulfate (Texapon NSO)	منظف	4
-	Cocamido propyl Betaine	منظف	٣
	(Dehyton K)	مساعد	
-	Decyl Glucoside	منظف	۱۲,۳
	(Plantaren 2000 up)	مساعد	
-	PEG-7 Glyceryl Cocoate	معززلطبقة	Y
	(Cetiol HE)	الدهن	
-	Hydrolyzed Collagen يرونين	يضاف للمتاية	7
	(Nutrilan I-50)		
-	PEG-3 Distearate (and) Sodium	عامل تلألو	
	Laureth Sulfate (Euperlan PK900 Benz)		
-	مادة حافظة		كمية مناسبة
-	عطر		كمية مناسبة
-	اللزوجة		14
[-]	الأس الأيدروحيني PH		1

الحطوات :

١- ينقع الكربوبول في الماه ثم يعادل بمحلول الصودا الكاوية (١٠٪) للحصول على
 أس أيدروسيني ٣ ٣ .

٢- يضاف باقي مكونات التركيبة وتصهر حتى التحانس الكامل.

شامبو الكريم " أو المعجون أو المعجون الكريمى " Shampoo creams-or- pastes-or-cream pastes (Cream-or-paste-or-cream paste Shampoos)

والاسم الأكثر انضباطا هو معاجين الشاميو Shampoo pastes ، وهو نوع آخر من الشاميو الهيوب .

له قوام متماسك £tiff بدرجة مناسبة عمكته من الالتصاق باليد ولا ينسكب . وهذا القوام يحمله مناسبا لتميته داخل الأنابيب دون أن يتسكب من فوهتها وهي مفتوحة .

ويعبأ هذا الشامبو داخل أى من :

۱- يرطمانات iars .

. collapsible tubes انابيب قابلة للطي

وهذا النوع من الشامبو أقلم من شامبو الجيلاتين Gel Shampoos الذى سوف يسرد ذكه.

وكان أول تصنيع لشاميو للمحون من :

. super fatty soap ا ـ صابوت عالى الدهن

پ ـ حلسريدات .

ج _ لانولين .

د ـ كحولات دهنية عالية .

أما الأن فيشيع استخدام المنظفات الصناعية في إنتاجه والذى إذا أضيف إليه القليـل مـن

صابون " صوديوم إستيارات " أكسبه : أ _ القوام المتماسك .

- 44.5

ب _ عدم النفاذية .

المواد التي يحضر منها الشاميو الكريمي :

١- " صوديوم الكيل سلفات " في صورتها الإبريه needle أو المعجون paste .

٢ - مادة بناء شمعية مثل:

كحول سيتيل Cetyl alcohol.

كحول ستويل Stearvl alcohol.

٣- مادة مثبتة للرغوة مثل:

الكيلول أميد alkylol amide ومنها:

. Coconut diethanol amide - 1

ب ـ Lauric iso propanol amide وتضاف بنسبة ١-٧ ٪ .

والمشكلة التى تواجه هـ أه المعاجين هو تأثرها بمالحرارة . إذ يعتمد قواسها على كمية بللوراتها ، وفى المناخ الحار (الدافئ) تذوب نسبة كبيرة من هذه ، بما يجعلها سهلة الانسكاب و نصف شفافة .

وعندما يتبلور المنتج مرة أعرى فإن البللورات الجديدة تكون كبيرة ، ثما يتسبب في تكون كل Lumps أو ألياف Fibers في الشامبو.

ويحدث ذلك لجميع أنواع الشامبو الكريمي الذي يعتمد قوامه وعدم نفاذيته على المنظفات الغير تامة الذوبان المكونة لمادة المعمون .

ومنذ عام ١٩٥٠ م تراجع شامبو المعجون الكريمي إلى السوراء فيما عمدا بصض الأشكال الطبية المستخدمة في بحال علاج قشر الرأس .

يحتوى هذا النوع من الشامبو على نسبة عالية من المنطقات ومن المواد الفعالة الأسمرى عما يحمله نظيره السائل وفيما يلمى بعض التراكيب النموذجية :

	المكونات			7.		
1	Sodium Lauryl منظف المراجعة Sulphate (needles)	٤٠٠	-	-	£o.	-
2	Sodium Lauryl ٪۷۰ منظف Sulphate (paste)	-	٤٠٠	£A+	-	700
3	Cetyl alcohol	Υo	٥.	.Yo	٥.	-
4	ماء مقطر	070	10.	440	0	

الحطوات:

- ١- يسمعن المنطق المركز مع الماء إلى درجة حرارة ٨٠ درجة م تقريبا داخل وعاء مزود
 بقميهن يسمعن بالبخار وله قلاب ، ولا يستجدم التسجين للباشر .
- ٢- يضاف الشمع ويستمر التقليب الهين لمدة ١٥ دقيقة وينزك الخليط ؛ ليبود إلى درحـــة
 حرارة . ٤-٥٤ درجة م .
 - ٣- يضاف اللون والعطر ويستمر التقليب الهين حتى يصبح الخليط متحانسا .

- عب بحنب التقليب الزائد حتى لا يدخل الهواء داخل الشامبو ويصبح المنتج أسفنحى
 وأقل صلابة .
 - ٥- ينصح بملء العبوات بالشامبو وهو دافئ ؛ لأن ذلك يساعد على :
 - أ _ صلاية المنتج .
 - ب ـ الحصول على المظهر المتلألئ الحذاب .

نظرا لصعوبة تسخين " صوديوم الكيل سلفات " الإبرية أو المعجون وإدماج الشمع أو أى مواد معدلة أخرى وهي عملية شاقة وعملة ؛ لذلك يكون من الأفضل شراء أحد المنتجات الجاهزة المتوفرة والمتنوعة من مصانع إنتاج المنظفات (٣٥٪ مادة فعالة) وهي مناسبة لوضعها داخل العبوات بعد تلوينها وتعطيرها .

	المكونات	%	%
A-	منظف (۲۰۰-۹۰٪) Sodium Lauryl	٧.	٧.
1	Sulphate		
	منظف (۳۰-۲۷٪) Sodium Lauryl ether	-	٧.
	Sulphate		
	مناط Coconut monoethanol amide	١	-
	منط Coconut diethanol amide	-	٠,٦
	Propylene-glycol monostearate	7	-
	Anhydrous Lanolin	-	٠,٦
	مليح طعام		1,1
B-	Stearic acid	٥	ŧ
C-	Sodium hydroxide	٠,٧٥	7,17
	لون وعطر ومادة حافظة	كمية مناسبة	كمية مناسبة
	ماء	حثی ۱۰۰	حتی ۱۰۰

الخطوات:

- ۱- أذب مكونات A أو C في الماء وسخن حتى درجة حرارة ٧٠ درجة م .
 - ٢- أصهر مكونات B وأضفها عند نفس درجة الحرارة مع التقليب .
 - ٣- برد المحلوط ثم أضف العطر .

شاميو الأيروسولات

Aerosol Shampoos

هذا الشامبو ليس صنفا خاصا من أصناف الشامبو وليس له تراكيب خاصة ولكنـه بمشل أسلوبا من أساليب استخدام الشامبو .

والشرط الوحيد لهذه للنتحات هو أنه يجب أن تكون سائلة وثابتـة فـى وحــود غــاز دافــع propellant gas .

وعندما تنطلق من عبوتها كونت رغـوة رقيقـة طيمة ثابتـة بقـدر كـاف وفعالـة كشـامبو للشعر.

ويعرف هذا الشامبو بأنه :

"شامبو سائل متوسط اللزوجة ليسهل خلطه بالغاز الدافع وليظل في صورة مستحلب لمدة طويلة تكفى لاستخدامه بعد الرج " .

طريقة الاستخدام :

توضع على الشعر المبلل ثم تحرى عليه عملية الغسيل التقليدية مثل التوغية والدلك والشطف والتجفيف ... إلخ .

	<u> </u>	
	المكونات	7.
1	Ammonium- or- Triethanol amine Lauryl- Sulphate.	7
2	Coconut diethanol amide يثبت ويفوى الرغوة	10
3	ماء	440
4	عطر	كمية مناسبة
5	مادة حافظة	كمية مناسبة

الخطوات :

- ٩ يسخن بلطف " داى إيثانول أميد " مع حزء من " لوريل سلفات " .
- ٧- يضاف الجزء المتبقى من " لوريل سلفات " والعطر مع التقليب الهين .
 - ٣- يضاف الماء والمادة الحافظة مع الخلط .

الشاميو الجاف

Dry Shampoos

يباع هذا الشامبو على صورة مسحوق معباً في عبوات الأيروسولات لوش spray علمي الشعر الجاف وغسله بدون ماء .

دواعي الاستعمال :

- ١- في حالة عدم وجود الماء .
- ٧- عندما لا يكون من المناسب استحدام الماء وتحنب بلل الشعر أو الأسباب مرضية .
- عندما لا يسمح الوقت بـإجراء عملية الفسيل العادية من ترغية ودلـك وشـطف
 و أعفيف و تصفيف .

قوالد الاستعمال :

- ١- طريقة سهلة لتنظيف الشعر.
- ٢- لايؤثر في تسريحة الشعر ولا يفقده تموحاته Curl
- ٣- طريقة سهلة لتحسين مظهر الشعر المسترسل drooping الغير محمد lank .
 - ٤- مفيد عند استخدامه بين غسلات الشاميو الرطب.
- مفيد في حالة الشعر اللهني الذي يتسبب اللهن في أن يتقل weighed
 الثهر .

عيوب الاستعمال:

- ميله إلى ترك الشعر في حالة ردينة وأكثر اتساخا عما كان من قبل للأسباب التالية :
 - أ _ صعوبة إزالة مسحوق الشامبو من على الشعر .
- به الشامبو أيس شديد الفاعلية لصعوبة تماس جزيتات المسحوق مع دهن الشعر .
 ط يقة الاستعمال :
 - ١- يرش Spray مسحوق الشاميو ليفطى الشعر تماما .
- ٢- يترك لمدة ١٥ . ٣٠ دقيقة لتسمح بامتصاص الأتربة والدهون من على الشعر .
 - ٣- يزال للسحوق من على الشعر بالتمشيط أو باستعدام الفرشاة.

مكونات الشاميو:

- ١- مساحيق مواد منظفة مثل:
- صوديوم لوريل سلفات .
- ماغنسيوم لوريل سلفات .
- ٧- مساحيق الامتصاص على الجاف dry absorbent powders ، تعمل على
 - حذب pick up الغبار soils من على الشعر وفروة الرأس ببطء مثل:
 - بودرة التلك talc -
 - النشا -
 - كيس الجهر .
 - تراب تكرير fuller s earth
 - السلكات.

٣- مواد مالئة معتدلة القلوية مثل:

- كربونات الصوديوم .
- بيكربونات الصوديوم.
 - بوراکس.
 - كبريتات الصوديوم.
- عريت سودير) ،
- ثنائي فوسفات الصوديوم .
- بيروفوسفات الصوديوم .
- وفي بعض الأحيان يستخدم مادة الصابوتين أو حذور السوسن Otris root .
 - ٤- مذيبات عضوية لإذابة الدهون مثل:
 - الكحول الأبيض.
 - كحول أيزو بروبيل.
 - ایثیلین دای کلورید .
- وقد استخدم مسحوق الكيتين Chitin (وهيي مادة قرنية توجد على أسطح أحسام الحشرات) كمعلق في سائل طيار مثل الكحول الإيثيلي وأظهرت فاعليتها في إزالة دهن الرأس.

بعض التراكيب المستخدمة :

تركيبة (١) :

- ٥٠ ٪ صوديوم لوريل سلفات .
 - ه ٪ ساركوزيد .
- ١٠ ٪ بيكربونات الصوديوم .
 - ٦٠ ٪ كيريتات الصوديوم .

تركيبة (٢) :

- ٣٠ ٪ ترا ميثيل أسيتيل اند يوريا .
 - ٧ ٪ حمض بوريك .
 - ٢٥ ٪ سليكا ناعمة حدا .
 - . لث ٪ ۲۳
 - ١٥ ٪ تلك .

کمیة مناسبة زیت عطری.

تركيبة (٣) :

- . ٤٠٠ تلك .
- ۱۵۰ نشا.
- ٥٠٠ کيس الجهر.
 - كمية مناسبة عطر . تركيبة (٤) :
 - ۲۵۰ تلك .
 - ، اشا
 - ه بوراکس.
 - كمية مناسبة عطر.

الشاميو الجاف السائل

Liquid dry Shampoos

يستحدم هذا الشامبو كوسيلة لتنظيف الشعر وفروة الرأس من الدهون عندما لا يسمح الوقت باستحدام الشاميو العادى فو الرغوة لللك لا يُحرى عملية غسيل حقيقية أو شطف للشع .

ويستخدم في هذا الشامبو كل من :

أ _ نسبة عالية من الكحول .

أ. لما له من تأثير منعش طيب لفروة الرأس ومذيب لبعض الدهون والأوساخ .

ب ـ مواد ملينة plasticizer مناسبة .

i. لسهولة إزالة الأوساخ .

تركيبة بسيطة من هذا الشاميو :

۲۰ جرام جلسرین.

ه ۱۰ حرام دای ایثیل سلفات .

۲۵۰ جرام کحول.

۲۸۰ جرام ماء .

ه جرام عطر.

التصنيف الثاني

شاميو البيض

Egg Shampoos

فى البداية كان شامبو البيض يتكون من البيض فقط وللحصول على أفضل التناتج يخفى بياض البيض وحده ويخفق صفار البيض وحده ثم يخلطان بعد ذلك ويستحدمان على الشعر المبلل damp hair .

قوائد استخدام البيض:

ا- يمكن استخدام البيض لتنظيف الشعر وبعد الشطف بالماء البارد يزيل كمهة مدهشة من الأوساخ تاركا الشعر بمظهر ناعم وبالأصح دهني greasy إلى حد ما ، ويرتبط هذا التأثير أساسا بتأثير بياض البيض Salbumen acting كمادة غروبة والمية يليه امتصاص ليسيثين الفوسفاتيد الكاتبوني Lacitionic phosphatide من صفار البيض .

٢- يوصى بإستخدامه للشعر شديد الحفاف.

٣- قال " وول Wall " : إن الشامبو المكون من البيض وحده كان يستحدم بصفة
 عاصة في المناطق التي تستحدم الماء العسر .

ومن الأفضل تجنب استحدام بياض البيض الذي يتعرض للتصلب ويفضل استحدام صفار البيض الجاف أو الجمد Frozen .

والذى له نفس الفوائد كلها ويحضر بعمل عجينة من مادة صفار البيض الجافسة مع كميمة قليلة من المنظف أو مع العطر .

فوالد استخدام صفار البيش :

(يضاف إلى الشامبو بنسبة ١-٥٪).

١- له فاعلية تنظيف حيدة حاصة .

٣- استخدامه يجعل من للمكن تجنب تكون القشور SCUM التبي تتكون عند تفاعل
 الصابون مع للاء العسر .

- ستخلم للشعر التالف damaged hair .

أو الميض بشدة over bleached أو الميض

٤ - يوك الشعر أفضل بريقا .

ه- له فاعلية في تثبيت الرغوة والتي قد تحسن فاعلية انتشار الأوساخ.

وفى الوقت الحالى يندر إستحدام شامبو البيض بدون منظفات . ويقال : إن استحدام الشامبو المحتوى على البيض مع كمية صغيرة من العسابون فى المناطق التى يستحدم فيها الماء العسر، يجيط الهدف من استحدام البيض بسبب تكون رواسب صابون الجير الغير عادية .

وحديثا يستخدم زبت البيض egg oil في الشامبو بدلا من مسحوق البيض egg powder إلا أن الزبت له رائحة مميزة يصعب إزالتها .

وفي بعض الأحيان تضاف صبغة صفراء صحية لأسباب فسيولوجية (تركبية مثالية) .

	للكونات	7.
1	۳۰ منظن Sodium Lauryl Sulphate	٧,
2	الفط Coconut diethanol amide	
3	Glycol Stearate	1
4	مادة حافظة Methyl p-hydroxy benzoate	٠,١
5	مادة حانفلة Formaldehyde	٠,١
6	Sodium benzoate	•,1
7	للحصول على A-٧,٥- PH هض فوسةوريك	كنمية مناسبة
8	ملح طعام	۰,۲۰
9	صيغة صفراء عطر	كمية مناسبة
10	مسحوق البيض	۲
11	slo	حتى ١٠٠

شاميو الأعشاب Herbel Shampoos

من هذه الأعشاب المتخدمة مايلي:

اح مادة Quilla ja saponaria وهي واحدة من فصيلة الصابونين saponins
 واسعة الانتشار في الطبيعة . وتستخلص من لحاء نبات Quilla ja باستخدام الماء
 والكحول .

٢- مادة الصابونين و تستخلص من حلور نبات الصابونين SOAD TOOTS .

قوائد مستحضرات الصابون :

١- تنظف قروة الرأس.

٧- تقلل قشر الرأس .

في العادة تخلط مواد الصابونين مع :

۱- نبات الكيل الجيل (حصى البان) rosemary أو

. celandine بقلة الخطاطين - ٢

الاستخدام :

١- في إنتاج شامبو الشعر .

الله عند المحمام bubble baths - المحمام المحمام المحمد
شاميو الأطقال

Baby Shampoos

يجب أن يكون لطيف التأثير على كل من :

أ _ العين .

ب _ البشرة .

ج _ الشعر .

د ـ على الجهاز الهضمي إذا ما ابتلعه الطفل مصادفة .

(حتى مع كثرة وتكرار الاستحدام وإن كان يوميا) .

وللحصول على هذا التأثير المعتدل mildness نختار مواد ذات نشاط سطحى ليـس لهـا تأثير مهيج أو خالية من التهيج وإن كانت تعطى درجة عمدة من التنظيف ؛ لذلك يضحى ببعض وظائف التنظيف والنرغية . ومن المواد للمستخدمة والأكثر شيوعا :

أ _ مشتقات إيميدازولين المترددة .

ب _ إسترات وأميدات سلفوسكسينات الدهنية .

- والتي تظهر محواص مضادة للتهيج عندما ترتبط مع لوريل سلفات

-Lauryl sulphate.

- وللحصول على تراكيب محالية من اللذع sting-free ، تخلط مركبات

الإيدازولين imidazolines مع أي من :

-ethoxylated sorbitan.

-mannitan esters .

ولعدم وجود الزيد من الدموع تضاف مادة:

Tween 20(poly sorbate)

مع معقد من :

-tridecyl triethoxy sulphate

-N-(2-Coco amidoethyl)diethanol amine .

ويمكن تحسين ثبات الرغوة مع الاحتفاظ بالاعتدال عن طريق اختبار مركب البيتان

-Betains .

-Sulphobetaines .

-Imidazoline

أو سلفو بيتان

وعن طريق زيادة عدد أنواع أكسيد الإيثيلين في :

-Sodium tridecylether sulphate (إلى الله عنه -Sodium tridecylether sulphate (على عنه -Sodium tridecylether sulphate (على عنه -Sodium tridecylether sulphate (على عنه -Sodium tridecylether sulphate (a) -Sodium tridecyleth

وفي (أكثر من ۲۰) Sorbitan ester-

وللحصول على الإعتدال يوصى بإستخدام رقم إيثوكسيل مرتفع ويقال : إن الخليط المكون من :

-Lauryl ether sulphate12moles of oxyethylene

7.Y ·

وأن يكون هذا الخليط هو الأساس الفعال للشامبو (١٠٠ ٪) كان الشامبو الناتج يعطى:

أ .. عواص ترغية حيلة .

ب ـ له نسبة منحفضة عتازة من تهيج العين .

تركيبة مثالية لشامبو الأطفال

	المكونات	7.
1	3-Coco amido proply dimethyl betaine (%r.)	14,1
2	Tridecyl ether sulphate (4.4 EtO 65%)	۸,۱
3	Polyoxy ethylene (100) sorbitan monolaurate	٧,٥
4	لون وعطر ومادة حافظة	كعية مناسبة
5	sto	حتى ١٠٠٪

شامبو أطفال Baby Shampoo منكل

	المكونات	الوظيفة	شامبو أطفال	شامبو أطفال	
1	Sodium Laureth Sulfate(and)	منظف	11	Τ.	Yo
_	Magnesium Laureth Sulfate				'-
	(and) Sodium Laureth - 8		ı	l	
	Sulfate (and) Magnesium		l		
	Laureth - 8 Sulfate (and)		l		
1	Sodium Oleth Sulfate (and)		ł		
	Magnesium Oleth Sulfate		1		
	(Texapon ASV)			ļ	
2	Disodium Laureth Sulfosucc-	منظف			٧.
3	inate (Texapon SB3) Cocamphodiacetate	منظف مودد		٧,٥	
,	(Dehyton G)	مست مردد	l i	ν,ο	١.
4	Potassium Cocoyl Hydrolyzed	منظف			0
	Collagen (Lamepon S)	مساعد			
5	Hydrolyzed Keratin	يضاف		0	
	(Nutrilan Keratin W)	للمناية	i		
6	Hydrolyzed Collagen	يضاف			٤
)	50)	للمناية			
7	2 (Arlypon F)	مخلظ	٣	۲	۲
-	ملح طعام	مقلط	١,٥	٠,٥	£
-	ماء		00,0	00	۳۰
-	مادة حافظة		كبية ساسة	کہا مات	كنية ماسة
-	عطر		كنيا ماسة	كبومك	کیا ماب
-	PH		٦	٦,٥	٦,٥
-	مواد الغسيل الفعالة WAS		17	- 11	77
-	اللزوحة		۰۲۰۰	1	YA • •

الشاميو الملطف

Conditioning Shampoos Shampoo Conditioners

يقول " جورستين Gerstein " : إنه ليس هناك فرقا واضحا بين المسمين . وعملسي كل حال يستخدم الأول للتنظيف ويستخدم الثاني في :

- ١- تحسين سهولة التصفيف manageability للشعر الجاف والرطب.
 - ٧- يحسن الظهر والملمس المرغوب قيه .
 - ٣- يزيد من تفكك الشعر الرطب.
 - الهدف من تطويرها :

عليه .

الاستفادة من مميزات وفاعلية البوليمرات الكاتيونية المحلقة الملطفسة للشمعر والتمى تترسسب

أما عيبها الرئيسي هو ترسبها built up المفرط على الشعر عقب الاستحدامات المتتالية لها والذي يودي إلى مسلك غير متوقع للشعر .

ولتقليل إدمصاص بعض البوليمرات الكانيونية على الشعر بشكل ملحوظ تضاف كمية قليلة من ملح الطعام (كلوريد الصوديوم) .

وحسب كل من :

أ _ نوع الشعر المعتنى يه .

ب . نوع المواد ذات النشاط السطحي المستحدمة .

- يستطيع الصانع الماهر ضبط الكثير من التأثيرات التالية للشامبو وهي :
 - ١- التقوية Stiffening .
 - . Softening النمومة
 - التفكك (عدم التشابك) untangling .
 - . combability القابلية للتمشيط 2 ا
 - ه القوام body .
 - . spring back مرد الشعر
 - · antistatic المقاومة للإستاتيكية -٧

فيما يلي تركيبة شامبو له محواص معتللة ورغوة حيلة وحواص ملطفة

	المكونات	
1	1 Coconut amido propyl-3-dimethylamino betaine	
2	Sodium Lauryl sarcosinate	٥,٢
3	غير أنيونية (Ethoxylated tridecyl alcohol(20EO	١٤
4	ملطف (Polyquaternium-10(Cationic cellulose)	٠,٥
5	ماء مقطر	حتى ١٠٠

تركيبة شامبو يجعل الشعر ناعما سهل التمشيط (للشعر الجاف والرطب)

	المكونات	7.
1	Sodium Lauryl Sulphate-or-Lauryl Sarcosinate	1.
2	Lauric diethanol amide	٥
3	Hexylene glycol	۲
4	مادة حافظة Methyl p-hydroxy benzoate	٠,١
5	حمض البوريك	١
6	كلوريد صوديوم	٧
7	Polyethyleneimine-ethyl Formate poly amide	۲,۰
8	كحول إيثيلي	10
9	gla	حتی ۱۰۰

تركيبة شامبو شفاف clear ملطف يسهل تمشيط الشعر الرطب

	المكونات	
1	1 Ammonium Lauryl ether sulphate	
2	منظف مساعد (۲۲-۳۱٪) Cocoamino betaine	70
3	Oleoam phopropyi Sulfonate (%1A)	٤,٢
4	Adipic acid dimethyl amino hydroxy propyl Diethylenetriamine copolymer	٣,٣٣
5		
6	ماء	كمية مناسهة

تركيبة شامبو كريمى القوام

	المكونات	7.
1	Potassium Coconut hydrolyzed protein	70
2	Lauramino propionic acid	10
3	Lauryl monoethanol amide	۴
4	Stearyl dimethyl benzyl ammonium Saccharinate	۴
5	كحول إيثيلي	٣
6	ملطن Quaternary polymer of vinyl pyrrolidone	1
	di(Lower alkyl) aminoacrylate= quaternium 11	
7	اون وعطر	كمية مناسبة
8	ماء	حتى ١٠٠

شامبو ملطف

Г	المكونات	
1	ملطن Quaternium 10-or-Quaternium 19	١,٥
2	Coco amphopropionate (','v·)	11
3	PEG-7 tridecylether carboxylic acid (%1)	10
4	Ethylene glycol distearate	۲
5	Protein hydrolyzate يضاف للمناية	٠,٥
6	مادة حانفلة Methyl p-hydroxy benzoate	٠,٢
7	مادة حافظة Propyl p-hydroxy benzoate	٠,٠٥
8	زیت عطری	٠,٣
9	ماء	حتی ۱۰۰

شى**لمبو ملطف** Conditioning Shampoos يحتوى على ثلاث مواد منطقة بالإضافة إلى العوامل الملطقة

جولد شيت

	للكونات	الوظيفة	7.	7.	7.
1	Sodium Laureth (%YA)	متظف	40	70	70
	Sulfate				
2	Cocamido propyl (%01)	منظف	١.	١.	16,1
	Betaine (Tego Betaine F50)	مساعد _			
3	Cocamidopropyl Betaine	منظف	٨,٥	٨,٥	-
	(and)Lauryl poly glucose (%)	مساعد			
	(Tego Glucoside L55)				
4	Lauryl Głucoside (Tego (/.٠٠)	متظف	-	-	£,T
	Glucoside 1216)	مساعد			
5	Quaternium 80	ملطف	-	٠,٥	٠,٥
	(Abil Quat 3272)				
6	Dimethicone Copolyol=Poly ether Siloxane . (Abil B8852)	ملطف	۰,٥	٠,٥	٠,٥
7	PEG-18Glyceryl Oleate/Cocoate (Antil 171)	عامل مغلظ	۰,۰	٠,٥	٠,٥
8	Na Cl ملح طمام	عامل مغلظ	1,0	-	-
9	عطر		٠,٥	٠,٥	٠,٥
10	مادة حافظة		كىية	كعية	كمية
			مناسية	مناسبة	مناسية
11	ماء		01,0	08,0	08,0

الملطف رقم (٥) يحسن القدرة على التمشيط للشعر الرطب والحاف ويخفض الشحنة الكهربية للشعر ويصبح حريريا لامعا سهل القيادة (طبع) .

الملطف رقم (٦) يحسن القدرة على التمشيط ويجعل الشعر حريرى الملمس لامعا .

شاميو ماطف معدل Mild Conditioning Shampoos (کار کار کار)

	المكونات	الوظيفة	7.	7.	7.
1	Sodium Laureth Sulfate (//.٧٠) Emal 270 D	منظف	۸,٦	10	-
2	Sodium Laureth Sulfate (%.07) Emal 256 D	منظف	-	-	۸۰٫۸
3	6 Carboxylate (Akypo soft 45 NV)	منظف مساعد	-	4,0	77,7
4	Sodium Laureth-11Carboxylate (Akypo soft 100 NV)	منظف مساعد	71,1	-	-
5	Sodium Laureth-11 Carboxylate (and) Laureth-10 (Akypo soft 100 BVC)	منطف مساعد	-	-	ø
6	Laureth-11 Carboxylic Acid (Akypo RLM 100)	منظف مساعد	١	-	-
7	Disodium Laureth Sulfosuccinate (Surfagene S 30)	منظف مساعد	-	•, ŧ	-
8	Lauryl PG-Trimonium Chloride (Akypo quat 132)	ملطف (کاتیون)	١	۰,۳	٠,٥
9	Glycol Distearate- Cocamide DEA. Sodium Laureth Sulfate (Akypo sal 2010 S)	عامل تلألو	٣	1,0	-
10	4 Rapeseed amide (Aminal N)	مغلظ	١,٣	۲	۲
	مواد الفسيل الفعالة WAS		10	17,7	17,1
	اللزوحة		71	0	۲۰۰۰
	PH		7-0,0	~	

الشامبو متزن الحمضية

Acid-balanced Shampoos

من بين العوامل التي تقال تلف الشعر والبشرة هو استخدام الشــامبو منخفـض الحمضيــة، (أى الأس الأيدروجيني PH) ، وهو الشامبو متزن الحمضية .

والحمضية المعدلة mild acidity للشاميو تعمل على :

- أ _عدم انتفاخ الشعر ,
- ب ـ التسطيح الشديد tight flattening للقشر عند سيقان الشعر .
 - ج .. له تأثير ملطف جيد وظاهر للعيان .

ولأن الأس الأيدروحيني PH الحمضي غالبا ما يتسبب في عدم ثبــات بعـض المــواد ذات النشاط السطحي وإلى تفير في لزوحة الشاميو مع الرمن .

فإنه يمكن التغلب على هذه العيوب باستخدام أحد المواد التالية :

- ١- المواد ذات النشاط السطحي التي لا تتأثر بدرحات الـ PH فيما بين ٥-٧ ومنها :
- -Ammonium Lauryl Sulphate .
- -Lauryl ether Sulphate .
- المواد ذات النشاط السطحى المتآلفة مع بعضها (لا تنفصل) وتشمل المواد
 الأمفوتيرية والمواد الفير أبونية .
 - ٣- إضافة كميات معتدلة من المواد المقوية للرغوة Foam boosters .
 - كما تستخدم الواد التي مًا خواص ملطقة منها :
 - أ .. المواد الكاتيونية .
 - ب _ أكاسيد الأمينات amine oxides

تركية - ١

	المكونات	7.
1	Cocoampho carboxy propionic acid	٧.
2	Cocamido propyl amine oxid	0
3	Lauric diethanol amide	٧,٥
4	Poly ethoxy lated Lauryl alcohol	٨
5	Lactic acid ٦- PH للحصول على	كمية مناسبة
6	ماه	حتی ۱۰۰

ترکیبة ۲۰۰۰

(عن اتحاد مصنعي مستحضرات التجميل ومساحيق الزينة والعطور CTFA)

	المكونات	7.
1	Ammonium Lauryl Sulphate . منظف	٤٠
2	منظف مساعد . Cocamido propyl betaine	10
3	Lauric diethanol amide . مغلط	٤
4	عامل مستحلتPEG-5 cetyl ether-or-PEG10 cetyl ether	٣
5	Hydrolysed animal protein يضاف للمناية	١,٥
6	عطر ومادة حافظة ولون	كمية مناسبة
7	للحصول على PH = 4,6 حض ساريك	كمية مناسبة
8	ماء عالى من المعادن	حتى ١٠٠

شامبو متوازن Balance Shampoo منکل

	المكونات	الوظيفة	شامبو متوازن
1	Ammonium Lauryl Sulfate (Texapon ALS)	منظف	٦,٥
2	Decyl Glucoside (Plantaren 2000)	متظف مساعد	٧.
3	PEG-55 Propylene Glycol Oleate (Antil141S - حولد سمیت	مفلظ	٣
	ماء		Y+,0
	عطر	كمية مناسبة	
	مادة حافظة	كمية مناسبة	
	مواد الفسيل الفعالة WAS		14
	РН		0,0
	اللزوجة		277.

الباب الحادى عشر

طرق تحضير وإعداد تراكيب الشامبو



طرق تحضير وإعداد تراكيب الشاميو

ليس من السهل تحضير تراكيب فعالة effective compinations من الشامبو أو التنبؤ بها إلا عن طريق التنحربة والخطأ للأسباب التالية :

١- عدم وجود علاقة واضحة بين المكونات .

٢- عدم وجود بيانات محددة عن تنشيط أحد المكونات للمكونات الأحرى أو بمعنى
 آخر صعوبة النبيع عما إذا كانت الإضافات سوف تخدم فاعلية المنظف أم لا .

وقد دلت الخيرة على ما يلي :

١- بعض المنظفات الأنبونية التقليدية تحدث تأثيرا سيئا يظهر على الشعر بعد غسله مثل:
 أ - محشونة الشعر .

ب _ زيادة إزالة الدهن .

٢- يعض المنطقات الأعرى لا تحدث هذا التأثير الضار للشعر .

٣- الخليط المكون من نوعين من المنظفات يكون أفضل فاعلية من المنظف المنفره ، فعلى سبيل المثال : تعمل المنظفات الغير أنيونية على تحسين فاعلية ورغوة المنظفات الأبيونية ، خاصة في الماء العسر ، (كما ذكر من قبل في البحث اللكي قامت به شركة جولد سميث) .

٤- احتواء الاوكية على كميات قليلة من الكحولات الحرة تحسن وتنشط حواص
 كويتات الألكيل.

كما تختلف آراء المستهلكين باحتلاف الدول ، فمثلا : نجد أن المستهلكين الإنجليز اللين يستهلك الفرد منهم حوالى ٢٠-١٧ سم مكمب في غسيل الرأس يفضلون الشامبو متوسط التركيز للمواد الفعالة ، بينما يفضل للمستهلكون في دول أحرى الشامبو عالى الركيز . هذا الاختلاف في المدلوك الاجتماعي ومتطلباتهم حعل من الصعب التوصية بنسب معينة من المنظف تكون مناسبة للمحميم .

تطيمات الإنتاج لمستحضرات المواد ذات النشاط السطحى Instructions for the production of Surfactant Preparations

مثل:

۱- الشاميو Shampoos .

- رغوة البانيو Bubble baths .

. Shower baths مام النش

٤- المنتحات الماثلة ، المعمدة على المواد ذات النشاط السطحي .

: premixing أولا : الخلط المبدئي

يخلط معا على البارد (عند درجة حرارة الغرفة) كل من :

١- المواد المنظفة التي على صورة سائلة أو قابلة للصب مثل :

: Texapon التكسايون

-- " صوديوم " أو " أمونيوم " أو " تراى إيثانول أمين " أو "مونـــو إيشانول

أمين" لوريل سلفات .

" صوديوم " أو " أمونيوم " أو " تراى إيثانول أمين " أو " ماغنسيوم "
 أو يل سلفات .

ب د دیهایون Dehyton

" كوكونت ألكيل داى ميثيل أمونيوم بيتان " .

- كوكاميدو بروبيل بيتان .

ج _ سلفوبون Sulfopon :

- صوديوم لوريل سلفات .

للواد المقوية للرغوة والمنظمة للزوجة والمحسنة لملمس البشرة ، وهي الكانول أميدات
 الأحماض الدهنية (أنواع الكميرلان) مثل :

Comperlan KD=Cocamide DEA حوكونت داى إيثانول أميد (coconut diethanol amide)

Comperlan OD=Oleamide DEA - اوليك داى إينانول أميد Oleic diethanol amide

- وإذا استحدم كوكونت مونوإيثانول أميد

Comperlan KM=Cocamide MEA فإنه يــذوب فــى التكــــايون بالتستعين .

٣- المواد التي تكسب الشامبو المظهر المتلألئ (المصدف) Pearly gloss

المركزة مثل : إيوبرلان Euperlan وهي محليط من :

أ _ مواد تعطى المظهر المتلألئ .

ب ـ مواد تطرية softening .

ج _ كبريتات إيثر الكحول الدهني Fatty alcohol ether sulfates

وأثناء عملية الخلط يجب تحنب دحول الهواء في الخليط وبصفة حاصة عند إنتاج المركبات شديدة الماروحة .

ثانيا: التخفيف بالماء:

يضاف على البارد أيضا كل من:

أ _ الماء اللازم للتحقيف .

ب ـ الإلكتروليت اللازم لضبط اللزوجة (مثل كلوريد الصوديوم) .

وقد يلزم في بعض الحالات أن يعاد ضبط اللزوجة باستحدام للزيد سن الملح وكذلك ضبط الأس الأيدروجيني PH للمنتج باستحدام حمض الساويك .

ثالًا : تضاف المادة الحافظة على البارد أيضا :

وإذا كان عطيط المواد ذات النشاط السطحى قد سبق تسخينها فلا تضباف المادة الحافظية. إلا بعد أن تصار درجة حوارة الخليط إلى ٤٠ درجة م .

رايعا :يعياف العطر على اليارد :

وإذا كان العطر غير قابل للفوبان في الماء ، فإنه من الضرورى إذابته أولا في مادة مذيبــة قبل إضافته إلى الخليط والمواد المذيبة للعطر (عوامل استحلاب زيت في الماء) هي :

ا ـ مولحن Eumulgin ا

Eumulgin B2=Cetyl Stearyl alcohol-20 EO(Ceteareth-20)
Eumulgin B3=Cetyl Stearyl alcohol-30 EO(Ceteareth-30)
Eumulgin 05=Oleyl cetyl alcohol-5 EO(Oleth-5)
Eumulgin R040=Ethoxylated castor oil(PEG-40 Castor oil)
. Dehydol

Dehydol LS2 = Laueth-2

وبعد ذلك تضاف إلى الخليط .

أما عند تخفيف الأنواع للركزة من الألكيل إيثر سلفات (مثل تكسابون ٧٠٪) فنجد أنه عند بداية عملية التحفيف بمر بالصورة الجيلانينية كما يحتوى وعاء التحفيف على كتل حيلاتينية مختلفة الحسم بالإضافة إلى الماء ، بصرف النظر عن درجة الحرارة ومعدل الخلط .

ويعنى ذلك أن معدل الإذابة يتحدد أساسا عن طريـق لزوحـة الكتـل الجيلاتينيـة وقابليتـها للتفكك لليكانيكي .

ويمكن تخفيض للدة الزمنية اللازمة لإذابتها بالتسخين إلى درحة حرارة ٧٠- ٩ درجة م . وإذا كان مُن المخطط إضافة الملح لضبط اللزوجة ، فيتبع نظام التشغيل التالى :

 ا ـ يذاب كل أو بعض كلوريد الصوديوم أو كبريتات الصوديوم في الماء لإنتاج محلول مركز منه .

ب يضاف هذا المحلول للركز إلى الإيثر سلفات عالى التركيز المراد تخفيف ، ويقلب
 الخليط حتى يصبح متحانسا ، ونتيجة لذلك تنخفض الذوجة الأولية .

ج _ بعد ذلك تضاف كمية الماء المتبقية ، وتذاب على الحالة الباردة أو الساعنة .

شامیو + ملطف (۲×۲) - هنکل

	المركب	الاسم التحاري	الوظيفة	7.	7.
1	Sodium Lauryl ether Sulphate N 70	Texapon N70	منظف أنيوتي	710	10
2	Gaur Hydroxy Propyl Trimonium	Cosmedia Guar C261	ملطف	1,0	١
3	PEG-7 Glyceryl mono cocoate	Cetiol HE	معزر لطيقة الدهن وعامل استحلاب	4,0	ħ
4	Hydroxy Cetyl Hydroxy ethyl Dimonium Chlride	Dehyquart E	ملطف	7-1	٣
5	Cocoyl amide Propyl Betaine	Dehyton K	منطقف ومعزز فلرغوة (مغلظ)	٥	0
6	Sodium Chloride	-	مقلظ	٥	٣
7	Laureth-2	Arlypon F	مقلقا	١	-
8	Coconut Diethanol amide	Comperian KD	مفلظ	-	١
9	Glycol Distearate Laureth -4,Cocamido propyl Betaine	Euperlan PK3000	مصدف	٣	٣
10	5-Brom-5- nitro-1.3 Dioxane	Bronidox L(10%)	مادة حافظة	+,1	۱٫۱

ملحوظة :

عندما أضيف إلى الشامبو ٢٠,١٪ مادة EDTA وحمض ستريك للحصول على PH وحمض المريك للحصول على 40.0
 انخفضت لزوجة التركيبة بصورة واضحة .

أنضل أتواع الشاميو (هنكل)

الوظيفة	7.	الإسم التحارى	الإسم التحاري	
منظف	10	Texapon N 70	تكـابون- إن ٧٠	١
بلسم	١	Cosmedia Guar C 261	کوزمیدیا حوار سی ۲۹۱	٧
الملمس الدهنى	٧	Cetiol H E	ستيول إتش إى	٣
يلسم	*	Dehy quart E	دیهای کوارت ای	£
منظف	a	Dehyton K	ديهايتون ك	۰
مغلظ	٣	Sodium Chloride	ملح طعام (صوديوم كلوريد)	٦
مغلظ	١	Comperian K D	کمبرلان ك دى	٧
	-	or-Arlypon F	أو أرليبون إف	A
مادة حافظة	٠,١	Bronidox L (10%)	يرونيدوكس إل	٩
مصدف	٣	Euperlan PK3000	اليوبرلان ۳۰۰۰	1.
	31		ماء خال من المادن	- 11

ملحوظة :

عندما أضيف إلى التركيبة ٢٠٠ ٪ مادة EDTA وحمض سويك للحصول على PH -٥،٥ إنخفضت لزوجة الشماميو إلى حد كبير ، لذلك لا يفضل إضافتهما عندما يكون من المرغوب فيه الحصول على لزوجة عالية .

طرق تحدير المحاليط :

أولا : تحضير محلول التكسابون :

١- تذاب كمية ملح الطعام في حسبة أمثالها ماء .

ملح طعام = ٣ جرام ماء = ١٥ جرام

٢- يضاف محلول ملح الطعام إلى كمية من التكسابون N 70 + ١٥٠ حرام.

تذاب كمية الكوزميديا حوار - ١ حرام في كمية التكسابون مع التقليب الجيد
 و تمام التحانير .

ثانيا : تحدير عناوط الملطف الثاني :

تذاب كمية ديهاى كوارت E في ثلاثة أمثالها ماء مع التقليب الجيد وتكوين مستحلب تام ديهاى كوارت $E = Y - x_0$ ماء $Y = X_0$

ثالثا : تحصير علوط باقي المكونات :

تخلط معا المكونات التالية :

سيتيول Y - HE حرام .

ديهايتون **K - ه حرام** .

كميرلان KD - ١ حرام .

اله برلان PK ۳۰۰۰ P حرام .

المادة الحافظة برونيدوكس ١ = ٠,١ حرام .

العطر - كمية مناسبة .

وإذا كان العطر لا يذوب في الماء عفيذاب أولا في مذيب مناسب يشترى من شركة هنكل ثم يضاف إلى علوط المكونات .

ومذه نلذيبات هي : Dehydol

خطوات إضافة المخاليط سالفة الذكر مع يعضها :

١- يحضر مخلوط الملطف الأول مع محلول التكسابون مع التقليب الجيد لتمام التحانس .

٧- يضاف علوط الملطف الثاني بعد ذلك مع التقليب حتى تمام التحانس .

٣- يضاف علوط باقي المكونات مع التقليب لتمام التحانس.

٤ - تضاف كمية الماء المتبقية - ١ جمرام على ثلاث دفعات مع التقليب الجميد بعد إضافة
 كار دفعة .

ملحوظة:

أ _ سرعة التقليب حوالي ١٠٠ لفة / دقيقة .

ب يهب تحتب دعول الهواء إلى الشاميو .

و- يترك الشاميو للراحة مدة زمنية مناسبة حتى يمكن للمهواء المحبس من الصعود إلى
 سطح الشاميو ، حيث يكشط ثم يعبأ الشاميو داخل العبوات .

شاميو + ملطف هنكل + جولد سميث (سليكون)

7.	الوظيفة	المركب	
۲,۵	مذيب	مونو يروبيلين حليكول	١
١	ملطف	كوزميديا حوار C261	٧
٧.		ماء نقی	٣
10	منقلف	تكسابون N 70	ŧ
٥	منظف	ديهايتون K	۰
1,0	لللمس الدهنى	زىت سلىكون Abil B88183	3
٣	مصدف	ايوبرلان ٣٠٠٠ PK	٧
١	مغلظ	کمولان KD	A
٣	مغلظ	ملح طعام	٩
٠,١	مادة حافظة	برونيدوكسي إل	١.
كمية مناسبة		. Handa	11
كمية مناسبة		اللون	17

طرق تحضير المخاليط :

أولا : تحضير محلول التكسابون :

-1 جرام. ملح العلمام في خمسة أمثالها ماء ملح طعام -7 جرام. ماء -1 جرم.

۲- یضاف محلول ملح الطعام إلى كمیة من التكسابون N 70 تكسابون = ۱۱ حرام.
 ۳- تذاب كمیة الكوزمیدیا حوار فی كمیة التكسابون مع التقلیب الجید و مام التحانس
 کوزمیدیا حوار = ۱ حرام.

ثانيا : تحضير مخلوط باقى المكونات :

مونو بروبيلين حليكول = ٢,٥ حرام .

ديهايتون **K** مرام .

زيت سليكون Abil B88183 - مرام .

أيوبرلان ٣٠٠٠ PK حرام .

کمولان KD حرام.

برونيدوكسي إل - ١٠،١ حرام.

العطر = كمية مناسية .

خطوات إضافة المخاليط سائفة الذكر مع يعضها :

١- يحضر علوط الملطف مع محلول التكسابون مع التقليب الجيد لتمام التحانس.

٧- يضاف علوط باقي المكونات مع التقليب لتمام التحانس.

٣- تضاف كمية الماء المتبقية - ٢,٥ جرام على ثلاث دفعات مع التقليب الجيد بعد
 كل إضافة .

ملحوظة:

أ _ سرعة التقليب حوالي ١٠٠ لفة / دقيقة .

ب _ يجب تحنب دخول الهواء إلى الشامبو .

وج يترك الشامبو للراحة فترة زمنية مناسبة حتى يمكن للمهواء المحبس من الصعود إلى
 سطح الشامبو ، حيث يكشط ثم يعبأ الشامبو داخل العبوات .

شاميو ويثمم فؤاد عبد العزيز أحمد

	المكــــونات							
	7. 7. 7. 7. 7. 7. 7.						7.	
1	ماء	a.	٥.	٥.	٥.	Α.	Α.	٨٠
2	Csmedia Guar C261	-	٠,٦	-	-	٠,٧	١	1,1
3	Texapon N70	١٥	١.	١٥	10	١.	١.	1.
4	Texapon ALS	1.	١.	١.	1.	1.	1-	1.
5	Coco amido Propyl Betain	۰		۰		0	•	۰
6	80 ار Quaternium 10	٣	٧	٧	٣	١	-	٧
7	Cetiol HE	٣	-	٧	٣	٧	٧ :	٧
8	Silicon Oil 88183	٣	٣	1,0	٣	٣	٣	٣
9	Poly quart H81	٣	-	٣	۳	۳	٣	٣
10	Comperlan KD	٥	٥	۰	١.		-	٥
11	EDTA	٠,٢	.,	.,	.,.0	٠,٠٠	٠,٠٠	٠,٥
12	Citric a cid 1= PH	مناسية	كمية		مناسية	كمية مناسبة كمية		
13	مادة حافظة	كعية مناسبة		5		٤,	ئمية مناس	5
14	ملح طعام	مناسبة	كمية	مناصية	کمیة		مناسبة	کمیة

شلمیو ویلسم (شرکهٔ هنکل)

	المكونات	الوظيفة	%
1	ماء		لونا
2	Cosmedia Guar C261	ملطف	2
3	Texapon N70	منظف	10
4	Texapon ALS	منظف	10
5	Coco amido propyl Betain	منظف مساعد	5
6	Comperian KD	مغلظ	3
7	معزز لطبقة الدهن Cetiol HE	عامل استحلاب	1.5
8	Poly quart H81	ملطت	3
9	Reuteric AMB 13 Quaternium 11 ار 13	ملطف	2
10	ملح طعام	مقلظ	2

الحاما**ت** :

- 2- Guar Hydroxy propyl Trimonium.
- 3- Sodium Lauryl ether sulfate.
- 4- Amonium Lauryl ether sulfate .
- 6- Coconut Diethanol amide.
- 7 Glyceryl cocoate .
- 8 15

شاميو بالمنطف والمتاثئ (٢×١) شركة كويست

Quest international(QA1109 B)

	للكونات	7.	الوظيفة
ļ.,			
1	Sodium Lauryleth Sulfate(','TV)	۲,۵	منظف أنيونى أساسى
2	Cocamido Propyl Betaine(//۲۰)	1.	يقلل التأثمير المهيج المحتمل للمنظف
			الأنيوني الأساسي
3	Poly glyceryl methacrylate	٣	يحسن تمشيط الشعر الحاف والبلل
	(and) Propylene glycol.		ويعزز يريقه وتصفيفه
4	Sodium Laureth Sulfate	1,0	عامل تلأكؤ
	(and) Glycol Distearate		
	(and) Cocamido MEA		···
5	ماء نقی	10	
6	ماء نقی	حتی ۱۰۰	
7	Laurdimonium Hydrolysed	٠,٥	يكسب الشعر القوام والبريق وسهولة
	Whole Wheat Protein		التصفيف
8	22	١	يساهم في التزييت والملمس الحريري
	(conditioner)		
9	مادة حافظة	كىية	
		مناسبة	
10	عطر	كمية مناسبة	
11	حض سويك	كمية مناسة	
12	كلوريد الصوديوم	١	

طريقة التحضير:

- ١- تخلط مكونات الصنف A مع بعضها .
- ٢- يذاب البروتين في الماء مع التسخين إذا لزم الأمر .
- . مع التقليب تضاف مكونات ${f B}$ إلى مكونات ${f A}$ حتى يتجانس تماما ${f B}$
 - ٤ عندما يود يضاف العطر .
 - ٥- يضبط الأس الأيدروجيني PH للحليط.
 - ٦- تضبط اللزوحة باستخدام ملح الطعام .

شاميو بالملطف والمتلألئ (٢×١) شركة كوست Quest international(QA1269)

	المكونات	7.	الوظيفة
1	ماء نقی	حثی ۱۰۰	
2	Poly quate 39	٤	يحسن تمشيط الشعر الحاف والبقل
H			ويعزز بريقه وتصفيقه
3	مادة حافظة	كمية مناسبة	
4	Sodium Lauerth Sulfate(','YY)	۳۰	منظف أتيوني أساسي
5	Cocamido Propyl Betaine	٨	يقلل التأثير المهيج المحتمل للمنظف
			الأنيوني الأساسي
6	Tri cetylmonium Chloride	٠,٦	عامل ملطف فعال
7	Glycol Distearate (and) Laureth-4(and)Cocamido Propyl Betaine	٣	عامل تلألؤ الشامبو
8	عطر	كمية مناسبة	4-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1

طريقة التحضير :

۱- تسخن مكونات الصنف ${f B}$ مع التقليب حتى تنصهر مادة تراى سيتيل مونوكلوريد.

. كونات الصنف A إلى مكونات الصنف B مع التقليب الكافى .

٣- أضف مكونات الصنف C مع التقليب حتى يتحانس تماما .

٤- تضاف مكونات D مع التقليب الجيد .

ئىلەبو ' H & S '

	المكونات	7.
1	ماء نقی	حی ۱۰۰
2	منظف %3 Sulfate 25	40
3	منظف Ammonium lauryl SulFate 27%	4.4
4	Zinc Pyrithione, Small Platelet 25% مزيل قشر الشعر	ŧ
5	مامل مصدف Glycol Distearate	۲
6	Ammonium Xylene Sulphonate 40% (E)	1,0
7	منلط Coco amide MEA 94%	١,٤
8	عطر	٧,٠
9	Tricetyl methyl ammonium Chloride 88%	٠,٦
10	Dimethicone (60:40)	٠,٥
11	(أ) حض ساريك لامائي	٠,٥
12	Cetyl Alcohol	٠,٤
13	Stearyl Alcohol	٠,٧
14	مادة حافظة (Glydant) مادة حافظة	٠,٤
15	(د) ملح طعام ٠	٠,٥
16	(ب) لود	1,111

ملاحظات

- الكمية القصوى: تختلف لتحقيق حدود الـ PH.
 - ب = الكمية القصوى: تختلف لتحقيق حدود اللون.
- ج ، د = الكمية القصوى : تختلف لتحقيق حدود اللزوحة .

شاميو ' P.P ' للشعر الجاف

P	المكونات	7.
1	كمية مناسبة ماء نقى	١
2	منفن Ammonium Lauryl Sulphate 25%	70
	هادة حافظة Formaldehyde 0.04 %	
	& EDTA 0.1%	
3	منظف Ammonium Laureth- 3 Sulphate 25%	11
	هادة حافظة Formaldehyde 0.05 %	
	& EDTA 0.1 %	
4	Ammonium Xylene Sulphonate 40 % (1)	£
5	Dimethicone Gum 40 / 60	۳
6	(1) ملح طعام	٧
7	عامل مصدف Glycol Distearate	١,٥
8	عطر	1,7
9	مفلفذ Cocamide MEA 94 %	1,4
10	Tricetylmonium Chloride 88 %	7,•
11	Sodium Citrate Dihydrate (+)	٠,٥
12	منلفل Xanthan Gum	۰,۰
13	Cetyl Alcohol	٠,٢٥
14	Citric Acid Anhydrous (+)	٠,٢٠
15	Stearyi Alcohol	•,10
16	مادة حافظة Methyl Chloroiso thiazolinone	۰,۰۳۳
	ه الله عانفله (Kathon CG) مادة عانفله	

ملاحظات :

أ = أقصى كمية : تختلف لتحقق مواصفات اللزوجة .

ب = أقصى كمية : غُتلف لتحقق مواصفات الـ PH .

شاميو بالفيتامين " PV " للشعر العادي

	المكونات		
1	ماء نقی	حتى ١٠٠	
2	منظف	0.,	
3	Ammonium Laureth Sulphate 25 % منظن	17,	
4	Ammonium Xylene Sulphate 40 % (1)	٣,٥٠٠	
5	Dimethicone 40/60	٣,٠٠٠	
6	(أ) ملح طعام	١,,	
7	ماس مصدف Glycol Distearate	١,٥٠٠	
8	منلفذ Cocamide MEA 94 %	٠,٩	
9	Sodium Citrate Dihydrate ()	1,0	
10	Xanthan Gum	٠,٥	
11	(ج) عطر	٠,٤	
12	Panthenyl Ethyl Ether 90 % & Panthenol 10 %(Pantyl B) فيتامين بي ه	٠,٢٥	
13	Cetyl Alcohol	٠,٤٢	
14	Sodium Benzoate	٠,٢٥	
15	Citric acid Anhydrous (-)	٠,٢	
16	مادة حافظة DMDM Hydantoin	٠,١٥	
17	Stearyi Alcohol	٠,١٨	
18	Tetra sodium EDTA 87 %	1,1	

ملاحظات :

- أ = الكمية القصوى: تختلف لتحقق مواصفات اللزوجة.
- ب = الكمية القصوى : تختلف لتحقق مواصفات الـ PH
 - ج = العطر يجب أن يكون مماثل للعينة .

" Gold Schmidt " شركة جولد سميث " ۱×۲ – شركة جولد سميث

(Universal Fragrances) عن طريق شركة

Code: 09026

	المكونات	الوظيفة	7.
1	Sodium Laurether Sulfate (% 27)	منظف	۴٠
2	Cetyl dimethicone Copolyol	عامل استحلاب	٠,٢٥
3	Dimethicone Copolyol	عامل زيادة اقدهن	٠,٥
4	Quaternium 80	ملطف ومزيل للشحنة	٠,٥
		الكهربية	
5	ماء نقی		كمية مناسية
6	Laur dimethyl amine oxide	مثبت للرغوة وملطف	٥
7	Pearl agent	عامل مصدف	٥
8	Cocamido propyl Betaine	مغلظ ومعامل زيادة	9
	(and)Glycerol monolaurate	الدهن ومنظف ثانوي	
9	ملح طعام		كمية مناسبة
10	لون		كمية مناسبة
11	عطر		۳,۰-۶,۰
12	مادة حافظة		كمية مناسبة

الاسم التحاري للمركبات المذكورة في الجدول والتي تنتجها شركة حولد سميث كما يلي:

- 2- Abil EM 90.
- 3- Abil B 88183.
- 4- Abil Quat 3272.
- 6- Ammonyx L0.
- 7- Perlado conc C 95.
- 8- Antil HS 60.

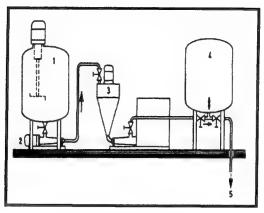
تركيبة شاميو " جولد سميث "

(متوسط عدة تراكيب)

	المركب	الوظيفة	7.
1	Sodium Lauryl ether Sulfate	منظف	10
2	Cocamido Propyl Betaine	منظف مساعد	7
3	Dimethicone Copolyol	يعيد الماس الدهنى	٣
4	Quaternium 80	ملطف	٠,٥
5	PEG-18 Glyceryl Oleate Cocoate	يعيد اللمس الدهتى	١,٥

الاسم التحاري للمواد السابقة بالترتيب:

- 1- Texapon N 70.
- 2- Tego Betain F50.
- 3- Abil B 88183.
- 4- Abil Quat 3472.
- 5- Antil 171.



خلاط شامبو مزود بجهاز نزع الهواء بالتفريغ

- ١ تنك خلط .
 - ٧- طلمية .
- ٣– حهاز نزع الهواء بالتفريغ .
 - ٤ تنك تخزين .
 - ٥- إلى ماكينة التعبئة .



الباب الثاتى عشر

ملصقات لتراكيب شامبو موجودة بالأسواق العالمية



تركيبتان للشاميو

إنتاج شركة بروكتر – و – جاميل

إنتاج تايلاند

إنتاج انحلزا

	زكية (۱) Panten-Pro-Vitamin B5	ترکیة (۱)Wash and go
1	ماء	V
2	منظن Ammonium Lauryl Sulfate	V
3	منظت Ammonium Lauryeth.Sulfate	~
4	منظف مساعد Cocamidoproyl Betaine	-
5	ملح طعام	V
6	Dimethicone	7
7	مناط Coconut Monoethanol amide	Cocamide MEA
8	عامل مصدف Ethylene Glycol Distearate	Glycol Distearate
9	Sodium Lauroyl Sarcosinate	•
10	Ammonium Xylene Sulfonate	
11	Cetyl Alcohol	V
12	عطر	V
13	ملطنت Polyquaternium 10	V
14	Stearyl Alcohol	
15	Sodium Phosphate	7
16	Disodium Phosphate	<i>V</i>
17	Disodium EDTA	Tetra Sodium EDTA
18	Panthenyl Ethyl Ether	<i>-</i>
19	Panthenol	-
20	مادة حافظة Methyl chloroisothiazo linone	DMDM Hydantoin
21	مادة حافظة Methyl isothiazoline	de .
23	who are	Sodium Benzoate
24	PH 6	Paraffinum Liquidum

شامبو بالبلسم والبروتين Balsam & Protein Shampoo

غنى بالبروتين للتنظيف وصحة البريق

	المكونات	الوظيفة
1	ماه	
2	Ammonium Lauryl Sulfate .	منظف
3	Sodium Laureth Sulfate .	منفلف
4	Lauramide DEA .	
5	Sodium C14-17 Alkyl SEC Sulfonate.	
6	Cocamido propyl Betaine .	منظف مساعد
7	Hydrolyzed Silk Protein .	يضاف للعناية
8	Balsam Canada .	
9	PEG-23 M.	
10	Hydroxy propyl Methylcellulose .	
11	Tetrasodium EDTA .	
12	Sodium Chloride .	مغلظ
13	Citric Acid .	لضبط الأس الأيدروحيني PH
14	عطر	
15	Methyl paraben .	مادة حافقة
16	Propyl paraben .	مادة حافظة
17	Methyl chloroiso + hiazolinone .	مادة حافظة
18	Methyl isothiazolinone .	مادة حافظة
19	ئود:	

مصنوع بالولايات المتحدة للقوات للسلحة والطيران

شاميو شقاف بالبلسم والبروتين

Balsam & Protein Conditioner PH Balanced Shampoo (5 Vitamin Complex)

ماركة V05 - إنتاج الولايات المتحدة الأمريكية .

	للكونات	الموظيفة
1	ماء	
2	Sodium Laury Sulfate	منظف أنيون أساسي
3	Lauramide DEA	
4	Cocamide propyl amine Oxide	
5	Phosphoric acid	حمض فوسفوريك
6	عطر	
7	Hydroxy propyl methyl cellulose	
8	Hydrolyzed collagen	يضاف للعناية
9	DMDM Hydantoin	مادة حافظة
10	Sodium Chloride	ملح طعام مغلظ للقوام
11	Glycerin	جلسرين
12	Retinyl Palmitate (Vitamine A)	فيتامون 🗚
13	Ascorbic acid (Vitamine C)	فيتامين C
14	Tocopheryl Acetate (Vitamine E)	فيتامون E
15	Panthenol (Pro-vitamine B5)	فيتامين B5
16	Ergo Calciferol (Vitamine D)	فيتامين D
17	Corn oil	زيت ذرة
18	Balsam Canada	بلسم كندا
19	Caramel	
20	لون	

شامیو مرطب – مارکهٔ بابای Papaya- Pro Vita B5- Moist Shampoo

إنتاج الولايات المتحدة الأمريكية .

	المكونات	الوظيفة
1	ماء خالي من المعدن	
2	Sodium Laureth Sulfate	منظف
3	Cocamide DEA	مغلظ ٠
4	Cocamido Propyl Betaine	منظف مساعد
5	Papaye Extract	
6	Pectin	
7	Panthenol	
8	Ascorbic acid	
9	Arnica Extract	
10	Soluble Collagen	
11	Thiamine	
12	Pyridoxine	
13	Chamomile Extract	
14	Nettle Extract	
15	Sage Extract	
16	Water Cress Extract	
17	Rosemary Extract	
18	Sodium Styrene / acrylates / Divinyl benzene	
	Co polymer	
19	Cholecal ciferol (Vitamine D)	
20	Citric acid	
21	Methyl Chloro isothia zolinone	مادة حافظة
22	DMDM hydantoin	مادة حافظة
23	Iodo Propynyl Butyl car bamate	
24	عطر	
25	لون	

شاميو بالأعشاب

Herbal Shampoo

للعناية الشخصية للشعر العادي والدهق

يحتوى على ملاصة أعشاب الكساموميل وزهرة الآلام وزيت الصيبار والتي مع بعضها تساعد على إعادة حيوية الشعر عن طريق تعويض القوام body والمرونة bouncy .

وهذه التركيبة الخاصة تساعد على تحسين النسيج وإضافة الححم وتتوك الشعر صحيما ولمه

لعة طبيعية .

Г	المكونات	
1	ماء تحالي من المعادن	
2	Sodium Laureth Sulfate	
3	Cocamide DEA	
4	Cocamido Propyl Betaine	
5	Sodium Chloride	
6	عطر	
7	DMDM Hydantoin	
8	حمض سويك	
9	Chamomile Extract	
10	Passion Flower	
11	Aloe Vera Extract	
12	لون	

إنتاج Personal Care Products INC Bingham Farms M1 48025-2463 صنع بالولايات للتحلة الأمريكية .

شاميو بمستخلصات طبيعية

إنتاج سويسرا يوزع بأمريكا معامل stives

	المكونات	الوظيفة
1	ماء	
2	Sodium laureth Sulfate	منظف
3	Cocamido DEA	مغلظ
4	Cocamido Propyl Betaine	منظف مساعد
5	Buxus Chinensis (Jojoba Oil)	قیتامین بی ہ
6	Panthenol	
7	Tocopheryl Acetate (Vitamin E)	
8	Rosmarinus officinalis (Rosemary Extract)	
9	Nasturtium officinalis (Watercress Extract)	
10	Salvia officinalis (Sage Extract)	
11	Lamium Album (White Nettle Extract)	
12	Aloe Bar bodensis (AloeVera Gel)	
13	Chamomilla Recutita	
14	Retinyl Palmitate	
15	RNA	
16	DNA	
17	Cysteine HCl	
18	Methyl Chloro iso thiazolinone	مادة حافظة
19	Methyl iso thiazolinone	مادة حافظة
20	Magnesium Chloride	
21	Magnesium Nitrate	
22	Citric Acid	لضبط الأس الأيدروحينيPH
23	ملح طمام	
24	عطر	
25	لون	

شاميو بالموايف Palmolive شفاف

شامبو فائق الاعتدال يزيت الصبار

Ultra Mild Shampoo with Aloe Vera

مرطب للشعر العادي وحتى الجفاف PH=5

	المكونات	الوظيفة
1	ela	
2	Sodium C12- 13 Pareth sulfate	منقلف
3	ملح طعام	مغلفا
4	Cocamido propyl Betaine	منظف مساعد متردد
•5	عطر	
6	7	ملطف
7	2 2 1.3	مادة حافظة
8	زيت الصبار Aloe Barbadensis	مرطب

بولی کوانیرنیم ۷ إنتاج شرکة Ciba.

شاميو بالموليف - مصدف

إنتاج شركة كولجيت بالموليف = PH .

П	المكونات	الوظيفة
1	ماء	
2	Sodium Laureth Sulfate	منظف
3	مليح طعام	مغلقا
4	Cocamido Propyl Betaine	منظف مساعد
5	عطر	
6	Glycol Distearate	مصدف
7	7	ملطن
8	Sodium Styrene / Acrylates Coplymer	
9	2 2 1.3 diol (Bronopol)	مادة حافظة
10	Vanilla Planifolia	
11	لون	

تركيبة شامبو

	المكونات	الوظيفة
1	ماء نقی	
2	Sodium Laureth Sulphate	منقلف
3	Disodium Cocoamphodiacetate	منظف مساعد
4		مفلقا
5	(مستخلص صفار البيض)	
6	PEG-7Glyceryl Cocoate	لزيادة الدمن
7	Panthenol	فیتامین بی ه
8	Niacinamide	
9	Glycol Distearate	مصدف
	Laureth-4 Cocamido propyl Betaine	
10	Poly quaternium-10	ملطف
11	Hydrogenated Castor oil	
12	Citric acid	لضبط PH
13	Perfum (Fragrance)	عطر
14	Sodium Benzoate	
15	Sodium Salicylate	

شامبو " جليمو " مع الالاولين

بتصريح من " شواتزكوف " هامبورج گلانيا الغربية .

	للكونات	الوظيفة
1	ala	
2	Sodium Laureth Sulfate	منظف
3	Disodium Cocoamphodiacetate	منظف مساعد
4	ملح طمام	مغلظ
5	Laureth-2	مغلظ
6	PEG-40 Sorbitan Lanolate	
7	Polyquaternium-10	ملطف
8	Citric Acid	لطبط الأس الأيدروحيتي
9	Disodium EDTA	
1	PEG-40 Hydrogenated Castor Oil	
11	Propylene Glycol	مادة حافظة
12	عطر	
13	Sodium Benzoate	
14	Salicylic Acid	
15	لون	

شامبو Frisk & Skon

إنتاج السويد .

	المكونات	الوظيفة
1	ماء	
2	Sodium Laureth Sulfate	منظف
3	Glycol Distearate	عامل مصدف
4	Cocamide MEA	مغلظ
5	Cocamide DEA	مغلظ
6	Cocamido Propyl Betaine	منظف مساعد
7	ملح ظمام	مفلظ
8	عطر	
9	Methyl Dibromo Glutaronitrile	
10	Phenoxyethanol	مادة حافظة
11	Citric Acid	لضبط الأس الأيدروحيني

شامبو إنتاج شركة أوريفلام Oriflame الدولية

السويد- البرازيل دوبلن.

_		
	للكونات	الوظيفة
1	glo	
2	Sodium Laureth Sulfate	منظف
3	ملح طمام	مغلظ
4	Cocamido propyl Betaine	منظف مساعد
5	Cocamide DEA	مخلفا
6	عطر	
7	Glycol Distearate	عامل مصدف
8	Glycerine	***************************************
9	Cocamide MEA	مغلظ
10	Laureth-10	***************************************
11	Panthenol	فيتامين ہي۔ہ
12	Benzyl Alcohol	***************************************
13	Methyl Chloroiso thiazolinone .	مادة حافظة
14	Methyliso thiazolinone	مادة حافظة
15	Propylene Glycol	مادة حافظة
16	Citric Acid	لضبط الأس الأيدروحيني
17	Magnesium Chloride	
18	Magnesium Nitrate	
19	Hexylene Glycol	

شاميو بعسل النحل

بتصريح من كوزموفارما – إيطاليا

توزيع شركة علم الدين التحارية النطقة الحرة ببورسعيد.

		7 3 633
	المكونات	الوظيفة
1	alo	
2	Cocamide DEA	مفلفا
3	Elfan	
4	ملح طعام	مقلقا
5	Propylene Glycol	مادة حافظة
6	حمض السويك	لضبط الأس الأيدروحيني
7	منظف مودد	
8	مادة حافظة	
9	عسل نحل	
10	عطر	
11	لون	

شامیّو خطوط الطیران المالیزی

	المكونات	الوظيفة
1	ماء	
2	Sodium Laureth Sulfate	منظف
3	Cocamide DEA	مقلظ
4	Cocamido Propyl Betaine	منظف مساعد
5	PEG-7 Glyceryl Cocoate	زيادة الدهن
6	عطر	The state of the s
7	Sodium Laureth-5 sulfate	منظف
8	Glycol Distearate	عامل مصدف
9	ملح طمام	
10	Phenoxyethanol	مادة حافظة
11	Cocamide MEA	مغلف
12	Laureth-10	
13	Methyl Paraben	مادة حافظة
14	Butyl Paraben	مادة حافظة
15	Ethyl Paraben	مادة حافظة
16	Propyl Paraben	مادة حافظة
17	Isobutyl Paraben	مادة حافقة
18	Methyl isothiazolinone	مادة حافظة
19	Methyl chloroisothiazo linone	مادة حافظة
20	Citric Acid	لضبط الأس الأيدروحيني
21	لون	

شمامه به ۱×۳ ملطف ومقوی لجمیع أنواع الشعر (Tri-nutriv Formula) ماركة Advance

إنتاج شركة أفون لمستحضرات التحميل .

	المكونات	الوظيفة
1	هاه	
2	Ammonium Lauryl Sulfate	منظف
3	Sodium Laureth Sulfate	منظف
4	Cocamide MEA	مغلظ
5	Glycol Stearate	
6	عطر	
7	Cocamide propyl Hydroxy Sultaine	
8	Sodium Benzoate	
9	Guar Hydroxy Propyl trimonium Chloride	
10	Dimethicone Copolyol .	
11	Panthenol (Pro-Vitamine B5)	فیتامین ہی ہ
12	Quaternium 80	ملطف
13	Citric Acid	لضبط الأس الأيدروحيني
14	BH 7	مضاد أكسدة
15	Disodium EDTA	
16	Wheat Amino Acids	يضاف للمناية
17	ملح طمام	مفلظ
18	Phytantriol	
19	Propyleae Glycol	مادة حافظة
20	Alcohol Denat	مادة حافظة
21	Phenoxy ethanol	مادة حافظة
22	Potassium Sorbate	مادة حافقلة
23	ألوان	

شاميو قشر الرأس – للشعر العادي Dandruff Shampoo (AAFE Brand)

	المكونات	الوظيفة
	المادة القمالة	
1	Pyrithione Zinc . 1%	مزيل قشر الشعر
	الأواد القير فعالة	
2	ماء	
3	Ammonium Lauryl Sulfate .	منظف
4	Ammonium Laureth Sulfate .	منظف
5	Ammonium Xylene sulfonate .	منظف مساعد
6	Glycol Distearate .	عامل مصدف
7	Cocamide MEA.	مقلقل
8	Guar Hydroxy propyl Trimonium Chloride .	ملطف
9	Stearyl Alcohol.	
10	Glycerin .	مرطب
11	عطر Fragrance	
12	ملح الطمام Sodium Chloride	مفلقا
13	DMDM Hydantoin	مادة حافظة
14	حض السريك Citric Acid	لضبط الأس الأيدروحيني
15	لون	*******************************
	PH = 7	

مصنوع بالولايات المتحدة للقوات المسلحة والطيران.

هذا الشامبو لا يصنع ولا يوزع بواسطة بروكاز آند حاميل .

الموزع هو هيد آند شولدرز Head & Shoulders .

شامبو لقشرة الرأس متوازن الأس الأيدروجيني PH

لكل أنواع الشعر (لوسيون سيلينوم سلفيد ١٪) .

إنتاج الولايات المتحدة الأمريكية .

المكونات		الوظيفة
1	Ammonium Laureth Sulfate	منظف
2	Ammonium Laur Sulfate	منظف
3	Citric Acid	لضبط الأس الأيدروحيني
4	Cocamide DEA	مغلظ
5	Cocamido propyl Betaine	متظف مساحد
6	DMDM hydantion	مادة حافظة
7	لون أزرق	لون
8	عطر	عطر
9	Hydroxy propyl Methyl Cellulose	مناعل
10	Magnesium Aluminum Silicate	
11	ماء نقی	
12	ملح طمام	
13	ثاني أكسيد التيتانيوم	

للاستحدام الخارجي فقعل ، ويجب ألا يتماس مع العين ، ويبعد عن الأطفال ، يستخدم بانتظام مرتين في الأسبوع على الأقل .

شاميو أطقال - شقاف

Baby Shampoo-tear Free إنتاج الفوات المسلحة بالولايات المتحدة الأمريكية مقارن يمكونات شسامبو أطفسال "جونسون" و- جونسون".

Г	المكونات	الوظيفة
1	ala	
2	PEG-80 Sorbitan Laurate	
3	Sodium Trideceth Sulfate	
4	PEG-150 Distearate	
5	Cocamido propyl Hydroxy sultaine	منظف مساعد
6	Disodium Lauro amphodiacetate	منقلف مساعد
7	Glycerin	حلسرين
8	Sodium Laureth-13 Carboxylate	***************************************
9	عطر	
10	Citric acid	لضبط الأس الأيدروحيني
11	Quaternium-15	ملطف
12	لون	

٢ تركيبة لشامبو أطفال شامبو أطفال جونسون

إنتاج ماليزيا .

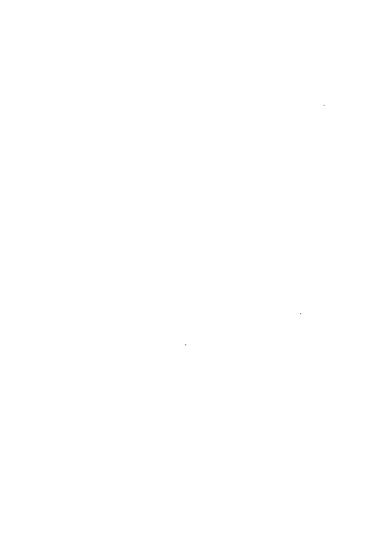
		. 2)2 . E
	١- تركيبة بعسل النحل	۲- تركيبة أخرى
1	ماء نقی	V
2	Poly sorbate 20	V
3	منظف Sodium Laureth Sulfate	V
4	PEG 150 DS	V
5	Lauro amphocarboxy glycinate	V
6	Benzyl Alcohol	Sorbitan Mono Laurate
7	Lauryl Betaine	V
8	عطر	V
9	عسل نحل	MA .
10	Citric acid لضبط الأس الأيدروجيني	V
11	Methyl chloroisothiazolinene	مادة حافظة مرا
12	Methyl isothiazolinone	مادة حافقات محا
13	لون	V
14	PH 7	V

شامبو للأطفال إنتاج شركة أوريفلام Oriflame الدولية

السويد البرازيل دوبلن

	الوظيفة المكونات		
1	ماه		
2	Sodium Laureth Sulfate	منظف	
3	Poly sorbate-20		
4	Cocamido propyl Betaine	منظف مساعد	
5	ملح طعام	مخلظ	
6	Lauryl Polyglucose		
7	PEG-18 Glyceryl Oleate Cocoate		
8	PEG-7 Glyceryl Cocoate		
9	عطر		
10	Dimethicone Copolyol		
11	Sodium Cocoampho acetate	منقلف مساعد	
12	Disodium Cocoampho acetate	منظف مساعد	
13	Glycol Distearate	عامل مصدف	
14	Poly quaternium-7	ملطنب	
15	فيتامين بى- ه Panthenol		
16	Cocamide MEA	مخلفا	
17	Laureth-10	,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	
18	Citric Acid	لضبط الأس الأيدروحيني	
19	Benzyl Alcohole		
20	Methyl chloroisothia zolinone	مادة حافظة	
21	Methylisothiazolinone	مادة حافظة	
22	لون		
23	Magnesium Chloride		
24	Magnesium Nitrate		
25	Hexylene Glycol		





ملطفات الشعر

Hair Conditioners

وهي على توعين هما:

: Wet Hair conditioners الشعر الرطب

وتوضع على الشعر الرطب بعد غسله بالشامبو وشطفه وتجفيف بالفوطة ، وتظل على الشعر لمدة عشر دقائق ثم تشطف من عليه .

: Dressing-type conditioners ملطفات التزين

وتوضع على الشعر الجاف قبل تصفيفه ، أو في أي وقت .

والهدف منها هو تفليف خيوط الشعر بغشاء رقيق thin film من الملطف لإكسابها بريقا طبيعي المظهر دون ظهور أى تزبيت oiliness وتفلل على الشعر دون شطفها .

ملطفات الشعر الرطب

Wet hair conditioners

وتوجد على صورة :

- لوسيونات Lotions .

- کربمات Creams

وتستخدم كمركبات لشطف الشعر as rinses . فإذا استخدم للستحضر وهمو على صورة لسيون فإنه يسكب على الشعر ثم يمشط أو يخفف بالماء ويسكب متكررا على الشعر بينما بكون وضع الرأس على حوض الفسيل basin .

أما إذا استخدم المستحضر وهو على صدورة كريم فإنه يوضع على راحة اليد ويوزع بالتساوى على الشعر بالتمشيط .

ويظل اللسيون أو الكريم على الشعر لمنة دقائق معدودة ، ثم يشطف بالماء من على الشعر.

وأفضل الأصناف نجاحا هي التي تحتوى على مركبات الأمونيوم الرباعية Quaternary . Ammonium

ويمكن إنتاج مستحضرات مرضية باستعدام:

-Stearyl Dimethyl Benzyl Ammonium Chloride .

ويجب الاهتمام بضبط كمية الجرعة لكل استخدام وطريقة الاستخدام ، وأفضل من يجددها هـم العـاملون بصالونـات التجميـل ، لأن الـرّ كيزات العالمية سـوف تعمل علــى زيــادة تنعيــم softens الشعر بدرجة كبيرة فيصبح الشعر منسدلا Limp ولا يحتفظ بتصفيفته .

ويجب أن تؤكد تعليمات الاستحدام على ضرورة الشطف الشديد للشعر بعمد الاستحدام لأن الجرعة الزائلة منها سوف يكون لها تأثير بماثل تأثير الرواسب المتيقية على فروة الرأس .

وفيما يلى بعض التراكيب والتي تصنع على صورة لوسيونات (مستحلبات) أو كريمات مم نسب صفوة من :

مواد دهنیة .

مواد استحلاب .

	المكونات	١	٧	٣	٤
1-	Stearyl Dimethyl Benzyl Ammonium Chloride	70.	-	۸۰ –	T0
2-	Ethylene Glycolmono stearate	۵٠	٧.	1.	-
3-	Lactic acid	١	-	-	-
4-	ماء	199	9	41.	950
5-	Cetyl Alcohol	-	۳.	-	70
6-	Mineral oil نوعية مستحضرات	-	,	_	
7-	عطر	٠,٥-٠,٣	۰,۸-۰,۵	كمية مناسية	كمية مناسبة
8-	Methyl Parahy droxy benzoate مادة حافقة	1,10	•,10	كمية مناسبة	کیة مناصبة

التركيبة رقم (١):

تعطى كريما رقيقا يمكن سكبه pourable ، ويمكن تعديل القوام بتغيير نسبة " إيثيذين جليكول مونوستهارات " .

ويمكن استحدام الكريم مباشرة على الشعر الرطب أو بعد خلطه بالماء قبل الاستعمال . وعلى كل حال يمكن حساب الجرعة في كل مرة تحتوى على ٠,٥٠-٧٥٠ ، جرام مادة فعالة . الحظه ات :

١- أضف كمية من الماء المسحن إلى ٧٥ درجة م بالتدريج إلى المركب الرباعي .

- ٣- سخن مونو ستيارات إلى درجة حرارة ٧٥ درجة م ثم تضاف إلى المحلول السابق .
 - ٣- أضف ببطء وباستمرار مع التقليب باقي كمية الماء المسخن إلى ٧٥ درحة م .
- ع. يزك الخليط ليرد حتى تصل درجة حرارته إلى ٣٥ درجة م ثمم يضاف حمض اللاكتك والعطر .

التركيبة رقم (٢):

وهى تركيبة أكثر صلابة الاحتوالها على كحول سيتيل الذى يعطى القوام body المذي يعطى القوام body الشاء عملية الشطف. للكريم، إلا أنه يجب أن تكون نسبته عند أدنى حد حتى يسهل إزالة الكريم أثناء عملية الشطف. التركيبة وقيم (٣) :

إن استحدام حرعة قدرها عشرة حرامات من الكريم تكون كافية لكل مرة .

التركيبة رقم (3):

الخطعات :

- ١- تصهر المواد الدهنية مع بعضها على درجة حرارة ٧٠-٨٠ درجة م .
- ٢- في وعاء منفصل يذاب المركب الرباعي في للاء ويسخن إلى درجة حرارة ٧٠-٨٠٠
 درجة م .
- ٣- يضاف المحلول المائي إلى المواد الدهنية المنصهرة مع التقليب البطسيء لتحدب دعول
 الهواء .
 - ٤- يستمر التقليب حتى يبرد ويصل إلى ٣٥ درحة م ثم يضاف العطر .

طريقة الاستخدام :

قبل الاستعمال يضاف جزء من الكريم إلى خمسة أجزاء من الماء الدافع والكمية المناسبة هي التي تحتوى على ٠,٧ حوام من المادة الفعالة في كل مرة .

	المكونات		1
1	Triton X-400	٧.	-
2	Cetyl Alcohol	۲	10.
3	Potassium chloride	A	-
4	ماء	118	¢7A
5	Sodium Lauryl Sulphate	-	3
6	حض الستريك	-	۳.
7	عطر	.,=,٣	كمية مناسبة
8	Methyl Parahydroxy benzoate	-,10	كمية ماسة

Triton X-400=(Stearyl Dimethyl Benzyl Ammonium Chloride (67%)+ other Cationic (15%)

التركيبة رقم (٥):

الخطرات:

- ١- تسخن كمية من الماء مع كحول سيتيل إلى ٧٥ درجة م .
- ٢- يسحن تراى تون إكس ٤٠٠ ثم يضاف إلى الخليط مع التقليب .
 - ٣- يستمر التقليب لمدة ٣٠ دقيقة لتثبيت المستحلب .
- أحيرا يذاب كلوريد البوتاسيوم في الماء المتبقى ثم يضاف إلى الخليط ، ويعمل
 كلوريد البوتاسيوم كمادة مفلظة لمادة تراى تون إكس ٤٠٠ .

التركيبة رقم (١):

acid conditioning وفيها استبدلت مركبات الأمونيوم الرباعية بمواد ملطفة حمضية و يكسب الشعر القوام body .

ويستخدم هذا النوع من الكريم أساسا عند صالونات التحميل التنخصصة ويصفية خاصة بعد استخدام مثبات تصفيف الشعر permanent waving .

الحطوات :

- ١- يصهر كحول سيتيل مع نسبة صغيرة من للاء عند ٧٥ درجة م .
 - ٧- يحضر محلول صوديوم لوريل سلفات في الماء .
- ٣- يضاف المحلولان إلى بعضهما مع التدفعة والتقليب الهين ، ويستمر التقليب حتى يتكون الكريم الثابت .
 - ٤- أخيرا يضاف محلول حمض السنزيك في الماء المتبقى .

طريقة الاستخدام :

- ١- يفسل الشعر ويشطف ويجفف بالفوطة .
- ٢- يوضع على الشعر كمية من الكريم باليد أو بالشطف ، ويتوك عدة دقائق .
 - ٣٠ يشطف الشعر مرة أحرى بالماء الدافي .

منطف یشطف من علی الشعر Hair rinse conditioner (هنکل)

	المكونات	الوظيفة	· %
A-	Cetearyl Alcohol (Lanette O)	مكون للقوام	٤
-	Ceteareth-20 (Eumulgin B2)	مستحلب	۰,۵
-	Paraffinum Liquidum (Mineral Oil)	يضاف للعناية	Y
В-	Glycerin	مرطب	٥
-	Cetrimonium Chloride (Dehyquart A)	ملطف	\$
-	Lauryl Glucoside (Plantaren 1200)	يضاف للمناية	۲
-	ماء		AY,o
	مادة حافظة		كمية مناسبة
	عطر	***************************************	كمية مناسبة
	الأس الأيدروجيني PH		٤
	اللزوحة		18

الحطوات :

- ۱- تصهر مكونات A عند درجة حرارة ۸۰-۸۵ درجة م .
- ۲- تسامن مکونات B حتی درجهٔ حرارهٔ ۸۰-۸۰ درجهٔ م
- - ٤- يبرد الخليط مع التقليب إلى درجة حرارة ٣٠ درجة م .

ملطف يشطف من على الشعر – للعنابة الشديدة Hair rinse conditioner For intensive care (منكل)

	المكونات	الوغليفة	7.
A-	ela		۸٧,٩٥
-	Guar Hydroxy propyl Trimonium Chloride . (Cosmedia Guar C267)	ملطف	٠,٥
B-	Cetearyl Alcohol (Lanette O)	يعطى القوام	٣
-	Ceteareth-20 (Eumulgin B2)	عامل استحلاب	1,00
-	Octyl dodecanol (Eutanol G)	ملین	٣
-	Cetearyl Alcohol (and) Dipalmitoyl ethyl Hydroxy ethyl Monium Methosulfate (and) Ceteareth-20 (Dehyquart C4046)		6
	مادة حافظة		كمية مناسبة
	عطر		كمية مناسبة
	الأس الأيدروحيني PH		۴,٥
	اللزوحة		18

B-5 منطف بفيتامين Pantene-Pro-v-color Care conditioner

إنتاج الولايات المتحدة الأمريكية .

الاستخدام: يوضع على الشعر الرطب لمدة ١-٢ دقيقة ثم يشطف تماما .

	للكونات	الوظيفة
1	ماء	
2	Cyclo Penta Siloxane	I
3	Stearamido propyl Dimethylamine	
4	Panthenol	فيتامين بي-۵
5	Panthenyl Ethyl Ether	
6	Tocopherol acetate	
7	Cetyl Alcohol	
8	Quaternium-18	ملطف
9	Stearyl alcohol	
10	Dimethicon	
11	PEG-2M	
12	Poly sorbate 60	
13	Cetearyl Alcohol	
14	Benzyl Alcohol	
15	Oleyl Alcohol	
16	Glyceryl Stearate	
17	Hydroxy ethyl Cellulose	
18	Fragrance	عطر
19	Citric acid	
20	EDTA	مزيل لعسر الماء
21	Benzo phenone-3	di vermen men ber di de erman sult egun veriu a nasan mega da iri di d
22	Methyl chloroiso thiazolinone	مادة حافظة
23	Methyl iso thiazolinone	مادة حافظة

منطف Conditioner

ماركة Advance إثناج شركة آفون

تركيبة ثلاثية التغذية تشطف من على الشعر للشعر الجاف التالف بسبب استخدام

الأصباغ .

	المكونات	الوظيفة
1	ela	
2	Cetearyi Alcohol	
3	Stearalkonium Chloride	
4	Cetyl Alcohol	
5	عطر	
6	Phenoxyethanol	مادة حافظة
7	Cyclomethicone	
8	Panthenol	فیتامون ہی۔۔۔
9	Dimethiconol	
10	Methyl Paraben	مادة حافظة
11	Guar Hydroxy propyl trimonium Chloride	ملطف
12	Propylene Glycol Stearate	
13	20	
14	Propylene Glycol Distearate	
15	Wheat Amino Acids	يضاف للمناية
16	BHT	مضاد أكسدة
17	Disodium EDTA	
18	Phytantriol	
19	Propylene Glycol	مادة حافقلة
20	Alcohol Denat	مادة حافظة
21	Potassium Sorbate	
22	لون	

الاستخدام:

بعد غسيل الشعر بالشامبو يجفف بالفوطة ، ثم يدلك الشعر حتى أطرافه باستخدام الملطف، ثم يلف بفوطة دافعة ويترك لمدة ٥-١٥ دقيقة حسب حالة الشعر ، ثم يشطف تماء دافع.

ملطفات التزين

Dressing-type conditioners

بالرغم من الإشارة إلىها بأنها مواد ملطفة للشعر hair conditioners ، إلا أن الوصف الأكثر دقة هي أنها مواد للترين dressings .

وترجع خواصها لللطقة إلى أنها إذا استخدمت الكمية للناسبة منـها على الشـعر الكتيب dull والهش (سهل التقصف) brittle أكسبته البريق واللمعان الطبيعـى للظـهر دون ظـهور أى تويت .

طريقة الاستخدام :

توضع كمية متاسبة من الكريم على راحة اليد ثم تدلك بين راحتى اليد. ثم توضع على الشعر الجاف ويمشط. ويجب أن تدرك أن كمية الكريم للناسبة لإعطاء أفضل التعالج تختلف بالمختلاف نوع الشعر. فالشعر الناعم fine hair لا يختاج إلى الكثير من الكريم المذى يحتاجم الشعر الخدن Coarse hair ، لذلك فيان مستحلبات " زيت في ماء " هي الأفضل للاستخدام بهذه الطريقة .

کما یمکن آن نحصل علمی تأثیر مماثل باستحدام أبروسولات مواد زیتیة محقیقة ، مثل " أبرو بروبیل میر ستیت " iso-propyl myristate . وضعا یلی ترکیبة من الکریم للمباً فی آنابیب .

	المكونات	7.
A-	Wool alcohols	
4	Petroleum jelly قازلون	£0
-	Iso propyl myristate	٧.
-	زیت معدنی Mineral oil	•
В-	عطر	70
-	مادة حافظة Methyl parahy droxy benzoate	.,.0%
-	Propyl Parahy droxy benzoate مادة مانفلة	.,.10%
		٠,٠٠٧ ٪

الخطوات :

- ١- يصهر معا كحولات الصوف والفازلين .
- ٢- يضاف أيزو بروبيل ميرستيت والزيت المعدني ويسخن الخليط إلى ٧٠ درجة م .
 - ٣- تضاف المادة الحافظة .
- ٤- يسخن الماء إلى ٧٠-٧٥ درجة م ، ويضاف إلى خليط الزيت مع التقليب حتى
 يتجانس ويترك ليبرد .

تركية أخوى

	المكونات	7.
A-	Ethoxylated cetyl oleyl alcohol	٨
-	Poly ethylene glycol 400 monostearate	٨
-	Mineral oil	۲.
-	Silicone Fluid	1
-	Parafin wax	ŧ
	Petroleum jelly نازلين	٨
B-	glo	٥١
-	Sorbic acid	٠,٠١
-	عطر	1,.0

الخطوات :

- ۱- تصهر مكونات A مع بعضها عند ٧٥ درجة م .
- . أضف مكونات ${f B}$ إلى مكونات ${f A}$ بيطء مع التقليب المستمر ${f -7}$
- ٣- يقلب حتى يبرد ثم يضاف العطر عندما تصل درجة الحرارة إلى ٣٥ درجة م .
 - يكن استخدام:
 - 1-Cetyl Trimethyl ammonium Bromide .
 - 2-Alkyl myristate.
 - 3-Stearic acid.

بنسم بالبروتين يترك على الشعر Leave-on hair balm (هنكل)

	المكونات	الوظيفة	7.	7.
1	Lauryl Glucoside	مستحلب	٠,٥	٠,٥
	(Piantaren 1200)	زيت /ماء		~
-	Oleyl Erucate (Cetiol J600)	محسن للمعان	۰,٥	۰,۵
		وملين		
-	Hydrolyzed Wheat Protein (Gluadin AGP)	يضاف للمناية	۰,۸	_
-	Hydrolyzed Almond	يضاف للعناية	-	٣
	Protein (Gluadin Almond) Tocopheryl acetate	مكون نشط	٠,٢	٠,٢
	(Copherol 1250)		-,,	','
2	Glycerin (86%)	مرطب	٥	٥
	Sepigel 305 (Fa.Seppic)	مغلغا	٣	٣
3	Lauryl dimonium Hydroxy	ملطف	٠,٨	۰,۸
	Propyl Hydrolyzed wheat Protein . (Gluadin WQ)			
-	كحول إيثيلي	محسن للتطاير	1.	١.
	ماء		٧٩,٢	YY
	مادة حافظة		كمية مناسبة	كمية مناسبة
	عطر		كمية مناسبة	كمية مناسبة
	الأس الأيدروحيني PH		٧	٧
	اللزوحة		174	Alte

الخطوات :

أخلط مكونات المحموعة رقم ٢ ٪ ثم أضف اليها أولا مكونات المحموعة رقم ١ ، ثم فـى النهاية أضف مكونات المموعة ٣ .

 كما يمكن استبدال العامل الملطف بعامل آخر وهو:

Lauryl dimonium Hydroxy propyl Hydrolyzed Collagen (Lamequat L). ٪ ، ۸، وتضاف بنسبه

منطف للشعر وفروة الرأس Hair & Scalp Conditioner

" يحتوى على زيت الصبار والكاموميل والجوجوبا " لحالات الشعر المحهد Jojoba Oil, Chamomile & Aloe Conditions stressed Hair الاستخدام:

توضع كمية صفيرة يوميا مباشرة على الشعر وفروة البرأس ، ثم يمشبط الشعر تماما ثم يصفف Style .

	المكونات
1	Mineral Oil
2	Petrolatum فازلين
3	Lanolin
4	PEG-8 Dilaurate
5	Paraffin
6	Iso propyl Myristate
7	Jojoba (Buxus Chinesis) oil
8	Aloe Barbadensis extract
9	Ginseng (Panax Ginseng) extract
10	Matricaria (Chamomila Recutita) extract
11	Jasmine (jasmimum officinale) extract
12	Calendula Officinalis extract
13	Orange (citrus Aurantium Dulcis)Flower extract.
14	Fragrance عطر

ملطف Conditioner

ماركة Advance - لِتَتَاج شركة آفون

تركيبة ثلاثية التفذية يتوك على الشعر .

	المكونات	الوظيفة
1	ماء	
2	18	ملطف
3	Cetyl Alcohol	
4	Benzyl Alcohol	
5	عطر	
6	Propylene Glycol Stearate	
7	100 Stearate	
8	Cyanopsis Tetragonalba	
9	Penthanol	
10	Guar Hydroxy Propyl trimonium Chloride	ملطف
11	Propylene Glycol Distearate	
12	26	
13	24	
14	Iso Propyl Alcohol	
15	Glyceryl Distearate	عامل مصدف
16	Glyceryl stearate	
17	Methyl Paraben	مادة حافظة
18	Wheat Amino Acids	يضاف للمناية
19	3	
20	Octyl Methoxy cinnamate	
21	Phytantriol	
22	Phosphoric acid	
23	Propylene Glycol	مادة حافظة
24	Alcohol Denat	
25	Phenoxy ethanol	مادة حافقة
26	Potassium Sorbate	
27	لون	

بنسم للشعر إنتاج شركة أوريقلام Oriflame النولية

السويد - البرازيل - دوبلن

	المكونات	الوظيفة
1	ماء	
2	Cetyl Alcohol	
3	Glyceryl Stearate	
4	Cetrimonium Chloride	
5	Panthenol	فیتامین بی-ه
6	عطر	
7	Methyl Paraben	مادة حافظة
8	Propyl Paraben	مادة حافظة
9	Dimethicone Copolyol	
10	Cocos Nucifera	
11	Propylene Glycol	مادة حافظة
12	Citric Acid	لضبط الأس الأيدروجيتي

بلسم بعسل النحل الطبيعى Honey Balsam

بتصريح من شركة علم الدين التحارية المنطقة الحرة يورسعيد.

	المكونات
1	Cetyl alcohol
2	CTMA
3	Citric acid
4	لون
5	عسل نحل
6	Propylene Glycol
7	مادة حافظة
8	عطر
9	داه

الباب الرابع عشر

رغوة أو فقاعات البانيو - وشامبو الحمام

مستحضرات فقاعات الحمام Bubble Bath Preparations

في السنوات الأخيرة تمتحت هذه المستحضرات بزيادة هائلة في شحيتها ، ليس فقط في أسواق الكبار بل أيضا في أسواق الأطفال ، وأصبحت شديدة الإغراء باستنحدام العبوات الغير مائه فة.

ويقال إن هذه المستحضرات تطرد الأوساخ بعيدا ، وتقلل الحاجة إلى التنظيف المولم . وعلى أى حال فطائلا أن الأطفال يستمتعون باستخدامها وإصرار الأمهات على استحمام الأطفال فسوف يستم تسويق هذه المستحضرات الغير مآلوفة .

وتوجد مستحضرات فقاعات الحمام في عدة صور طبيعية وهي :

- ١- الساحيق Powders -١
- . granuler or beads الحبيبات
 - ٣- السوائل Liquid .
 - 4 الحل (حيلاتين) gels .
 - ه- الأقراص tablets .
 - . capsules الكابسولات الكابسولات
 - . crystals البللورات -٧
 - م تملم cakes .

أما الصور الثلاثة الأكثر شعبية فهي :

- ١ السوائل .
- ٢- الساحية. .
- ٣- الحبيبات .

وقد صممت هذه المستحضرات لمتزويد الحوض (البانيو) tub بالرغوة والعطر ومنح تكوين حلقات الماء العسر على جوانب الحوض .

وعموما فإن المستحصرات الجيلة لكون منا الخواص التالية :

- ١- ينتج رغوة غزيرة عند التركيزات المنخفضة وبدون استخدام ضغط شديد من المياه .
- ٢- تظل الرغوة ثابتة في وجود للاء العذب أو الماء العسر والصابون والأوساخ وعلى
 مدى واسم نسبيا من درحات الحرارة .

٣- عندما يستخدم المتج مهاشرة لا يسبب تهيجا للحطد أو الفشاء المحاطى للعين .
٤ - يمنع تكوين حلقة الصابون المعدني حول حوض الحمام (البانيو) bath tub .
والشكوى الرئيسية من مستحضرات فقاعات الحمام هي عدم ثبات الرغوة والتي يرجع
إلى استخدامها الصابون ، ويعقد أنها لا تنظف البشرة بشكل مناسب .

ويتصح بعد نهاية الاستحمام استخدام الصابون ؛ لأنه يسهل إزالة الرغوة من البانيو بعد الاستحمام .

المكونات الرئيسية لمستحضرات فقاعات الحمام :

ا- مواد ذات نشاط سطحى مخلقة ومحاصة جيدة الرغوة ، وليس من الضرورى أن تكون جيدة التنظيف و لكن تكون جيدة التنظيف و لكن إذا تم يكن ينظف البشرة كما هو مطلوب فإنه من الممكن إضافته إلى التركيبة ، فليس من المطلوب من هذه المستحضرات التنظيف الجيد ولكن المطلوب منها فحسب هو ما ي الحيض يكميات كبيرة من الفقاعات المعطرة .

مواد مزيلة لمسر الماء water softeners والتي تمنع تكون الصابون الغير ذائب
 في الحوض:

أ _ أملاح الفوسقات وهي :

- صوديوم هكسا ميتا فوسفات .
 - ترا صوديوم بيرو فوسفات .
 - ب_أملاح السوات.
- . sodium sesqui carbonate مسكو كاربونات
- د _ أملاح صوديوم إيثيلين داى أمين تترا أستك أسد Na EDTA ، وهمى أملاح ممتازة ومن عواصها أنها :
- تكون تعقيدات أيونات الكالسيوم والماغنسيوم في ماء الحمام ومنعها من
 قدل killing الرغوة .
- ثيل إلى حفظ مستحضرات فقاعات الرغوة السائلة في حالة صافية
 Clear داخل القارورة .
- تساعد على وقف نزع اللون والذي يرجع إلى تفاعل الكميات القليلة من
 للعادن مع الزيوت العطرية .

- ٣- مادة حافظة .
- ٤ مواد عطرية .
 - ه- لون .

أما المواد التي قسد تضاف إلى مستحضرات فقاعات الحمام و لم تثبت فاتدتبها بواسطة البيانات المعلية القنعة فهر :

- ا فيتامين D, H, F, E, A
 - ٧- الكلوروفيل.
 - ٣- مستعلصات الأعشاب الطبية .
- ٤- اللاتولين ومشتقات اللاتولين التي يقسال عنها إنها تقلل الشهيج وتزيت البشرة . ومعظم هذه الزيوت المضافة عمل إلى تكسير كمية الرضوة النائحة ، ونتيحة لذلك فإنها تقلل مستوى النشاط بنفس نسبة تقليلها للتهيج .

مستحضرات فقاعات الحمام السائلة

وهى مستحضرات عبوية جدا ، وتتكون من كميات قليلة من للواد المنطقة عالية الرخوة high foaming تواوح مايين ١٥ - ٣٣٪ حسب كمية العطر الملابة وكمية الرخوة للطلوبة. وفي الماضي كانت هذه المستحضرات تعتمد أساسا على استحدام الصابون السائل ، أسافر الوقت الحالى فإن لله اد المستحدمة هر .

- ٩- تواى إيثانول أمين لوويل صلفات: وهى أكثر المنظفات استخداما ومتوفرة على صورة محلول تركيزه ٤٠٠٪، ونقطة تغبشها منخفضة عند درجة حرارة الصفر، ونقطة صفائها ع ١٤ درجة م .
- ٣ صوديوم أوريل سلفات: لا تذرب حيدًا في الماء ، وتبدأ في التبلور في الهلول عند
 درجان حرارة منعضفة أقل من درجة الحرارة العادية للغرفة .
- ٣- أمونيوم أوريل صلفات: لها نقطة تغيش عالية نسبيا (١٤ درحة م) ، ولا تفقد.
 تغيشها حتى ترتفع درحة الحرارة إلى ٢٤ درحة م .
- ٣- ماهنسيوم لوريل سلفات : يشبه ملح تراى إيثانول أمين في ذوباته وأكثر ثباتا نحسو
 الضوء ، سهل اللوبان بالألوان الفاقمة ويحتفظ بها بحاله أفضل .

- صوديوم أوريل إيش سلفات: أكثر ذوبانا في الماء البارد عن صوديوم أوريل
 سلفات، وأكثر مقاومة للماء العسر ، لأن أملاحه الكالسيوم والماغنسيوم أكثر
 ذوبانا.
- ٣-الكيل باوين ملفونات واللوريل سلفات: فقيرة الرغوة في الماء العسر بسبب تكون صابون الحالسيوم والماغنسيوم الغير ذائبة بواسطة صابون الحمام والماء العسر والتي تقتل الرغوة بسرعة ، وصابون الحمام bath foam حيى في الماء العملب يضعف الرغوة .
- ٧-مشتقات الكيل فينول بولى جليكول ايثر المكبرتة , وأملاح " صوديسوم ن ميثراً ته ربد كوكونت "

Sodium salt of N-methyl tauride of coconut fatty acid : ضما عنواص حيدة الرغوة في الماء العسر .

۸- ترای ایفانول آمین دودیسیل بترین مسلفونات : وهی متوفرة علی صورة محالیل ترکیز مادتها الفعالة ۲۰٪ ، و درجة لزوجتها ۱۵۰۰ Cps ، ویکن تخفیفها بإضافة ضعف حجمها ماء ، و تظل لزجة تماما

وملحها الصوديومي أكثر فويانا وأفتح لونا من أملاح تراى إيثانول أمين .

أما عيبها الوحيد فإنها تميل إلى تكوين راسب عند استقرارها standing في المحلول . ويمكن التغلب على ذلك إلى حد ما بإضافة كحول إلى للستحضر .

٩- متكتفات داى إيثانول أمين لوريك أسد (أو الأحماض المدهية لزيت جوز الهند): وهي مواد حيدة الرغوة ومثبتة للرغوة النائجة من المنطقمات الأنبونية في وحود الصابون . ولكنها تعطى لونا أغمق لحاليل المنطقات فاتحة اللون .

اللزوجة viscosity :

وتقام عن طريق تغير الشحنة على السطح, ومنها:

أ ـ ملح الطعام (كاوريد الصوديوم) : يمكن إقامة اللزوجة بإضافة كمية قليلة من ملح الطعام " كاوريد الصوديوم " الذى يقلل ذوبان المواد ذات النشاط السطحى العضوية ، أما إضافة الكثير من الملح فسوف يكون له تأثير عكسى أى يقوم بفصل salting out المحادث عن الماء المذى يتسبب فى فقد اللزوجة بسبب تأثير الأيون المشاول . وضافه الأملاح أيضا تأثير على شفافية

clarity المحلول .

- ب ـ الصموغ الطبيعية .
- ج _ الصموغ المخلقة .
- د _ الكانول أميدات:
- تساعد على تفليظ قوام السوائل منحفضة اللزوجة وتعطيبها قواما body
 أكثر.
 - . تساعد على ثبات الرغوة .
 - تعمل على انتشار صابون الجير ومنع ترسبه .
 - هـ صوديوم كاربوكسي ميثيل سليولوز Na.C.M.C
- بستخدم كميات كبوة منها لإنتاج النوع الجيلي من مستحضرات فقاعات
 الحمام .
- ثمنع الأوساخ المنتشرة من عودة ترسيبها على البشرة أو في البانيو لقدرتها
 على تعليق الأوساخ .

صفاء الستحطر:

لإنتاج مستحضرات فقاعات الحمام السائلة الشفافة فمن الضرورى أن تكون المواد المنطقة المستخدمة شديدة الذوبان على مدى واسع من درجات الحرارة ، وإذا أصبح المستحضر مغبشا فمن المرغوب فيه إضافة مذيب عضوى يذوب في الماء مثل :

- كحول الإيثيل .
- كحول أيزوبروبيل .
- مكسلين جليكول.

العطر:

يضاف بنسبة تصل من ١٠٠١ ٪ حسب زيت العطم المستخدم والندائج المتوقعة .ومن السهل عمل ذلك باستخدام وعاء وقلاب .

تقييم المواد ذات النشاط السطحى المنتجة الرغوة أو رغوة الحمام Evaluat abubble

الطريقة السهلة والسريعة لتقييم للمواد ذات النشاط السطحى المنتحة للرغوة أو رغوة الحمام هي كما يلي :

- ۱ ضع ۱ سم٣ من السائل أو ۱ حرام من المسحوق داخل غيار زجاجي مدرج سعته
 ۱ لا مزود بغطاء .
- ٢٠ أضف ٢٠٠ سم٣ من الماء درجة عسره ٣٠٠ حـزء في المليون ودرجة حرارته ٣٨ درجة ملوية .
- ٣- يمكن إضافة ١ حرام من رقائق الصابون عند هذه النقطة أو يذاب في الماء قبل وضعـــه في المخبار .
- علب المجار رأسا على عقب ٣٠ inverted مرة فى دقيقة واحدة ، ثم يقاس
 ارتفاع الرغوة المتكونة فى الحال ويسجل الرقم .
- تكرر القياس على فتوات زمنية بعد دقيقتين ثم ٥ دفائق ثم ١٠ دفائق ؛ لتقييم ثبات الرغوة .
- المنتج الذي تكون رغوته أطول ثباتا يكون هو الأفضل عند المستهلك ؛ وإذا تكسرت الرغوة فلن يظهر لها زبد SCHT على سطح الماء .

رغوة الحمام Bath Foam

			r -
	المكونات	الوظيفة	7.
1	ماء تقي		
2	Sodium Laurether Sulphate (70%)	منظف	1.4
3	Coco amido Propyl Betain (30%)	منظف مساعد	9
4	Disodium PEG-3 Lauryl ether	منظف أنيوني	۰
	sulfo succinate	معتدل عالى الرغوة	
5	Comperlan KD (Cocamide DEA)	مخلظ	٣
6	1.2	مادة حافظة	۲
7	Disodium EDTA		٠,١
8	Methyl Chloro iso thiazolinone	مادة حافظة	٠,١
	أو مادة حائلة Methyl iso thiazolinone		
9	حض سويك	فضيط الأس الأيشروحيتى	كمية مناسبة
10	ملح طعام	مغلظ	كمية مناسبة
11	اللون		كمية مناسبة
12	المطر ر		كمية مناسبة

رغوة الحمام bath Foam

(فؤاد عيد العزيز)

Г	المكونات	الوظيفة	7.
1	ماء (٦٠ درجة طوية)		VY
2	Sodium Laureth Sulphate	منظف	٧,
3	Tego Betain F 50	منظف مساعد	٥
4	Comperian KD (DEA)	مغلظ	١
5	Comperian KM (MEA)	مغلظ	1
6	ملح طعام	مغلظ	١
7	EDTA		٠,٢
8	مادة حافظة		٠,١
9	1.2	مادة حافظة	Y
10	حض ستريك	لصط الأس الأيدروجيس	كمية مناسبة

اللون والعطر : كمية مناسبة .

تراكيب فقاعات الحمام السائلة

Formulas For Liquid Bubble Bath

Pormulas For Laquid Bubble Bath				
المكو نات		١	A	٣
	o o y co	%	%	%
1	Triethanol amine lauryl Sulfate 45% عند	14	-	٠.
2	Lauric diethanol amide	14	-	
3	Triethanol amine Dodecyl Benzene Sulfonate 60%	-	10	_
4	Fatty acid amine condensate	-	77	-
5	Coconut mono ethanol amide Ethoxylate	-	-	•
6	مادة حافظ Propylene Glycol	-	-	4
7	عطر	١	7	٤
8	ألوان تلوب في نلاه	كمية قليلة	كىية قليلة	كمية قليلة
9	Tetra sodium EDTA	كمية قليلة	كسة قليلة	كمية قليلة
10	sle	حی ۱۰۰	حی ۱۰۰	حتی ۱۰۰

رغوة حمام Bubble Bath

إنتاج شركة آفون Avon

_		
	للكونات	
1	ماه	
2	Sodium C14- 16 Olefin Sulfonate	
3	ملح طعام	
4	Cocamide Mipa	
5	Lauramide DEA	
6	مطر	
7	120 Methyl Glucose Dioleate	
8	Benzoic acid	
9	Sodium Citrate	
10	Tetra sodium EDTA	
11	Phenoxy ethanol	مادة -
12	Phosphoric acid	
13	Methyl Dibromo Glutaronitrile	
14	دة حافظة Propylene Glycol	ام
15	Alcohol Denat ناما المادة حالفا	ما
16	لون	

رغوة الحمام Bubble Bath

إنتاج شركة آفون Avon

	المكونات	الوطيفة
1	ماه	
2	Sodium Laureth Sulfate	منقلات
3	Laur amide DEA	
4	Alcohol Denat	مادة حافظة
5	Glycol Stearate	
6	Citric acid	لضبط الأس
7	and	
8	Benzoic acid	مادة حافظة
9	BHT	مضادة للأكسدة
10	Tetra Sodium EDTA	مزيل لمسر الماء
11	Propylene Glycol	مادة حافقلة
12	٠ لود	

مساحيق فقاعات الحمام

Powdered Bubble Baths

أصبحت مساحيق فقاعات الحمام محبوبة حدا لتوفرها بأسعار رخيصة .

الواد القعالة المستخدمة :

 الكيل أويل صلفونات Alkyl Aryl Sulfonates : وتحفيف بطريقة الرض spray- dried ، ويحصل عليها بكتافة تتلفة لتملأ حجما كبيرا داخيل العبوات الجذابة .

٣- صوديوم أوريل صلفات: وهي مادة حيدة الرغية ، يمكن استخدامها في جميع الناطق بتنافج جيدة ، ولكن تنخفض فاعليتها مع زيادة درجة عسر الماء . وتتوافر المساحيق منحفضة الكتافة التي تجنوى على ٥٥ ٪ مادة فعالة . وعند تحضير المنتج المختوى على صوديوم لوريل سلفات يجب أن تتذكر أنها أكثر تمهيحا irritating من مادة ألكيل أريل سلفونات .

٣-صوديوم لوريل سلفو أسسيتات Sodium Lauryl Sulfoacetete: وتوجد على شكل رقائق متعفضة الكتافة ، ونسبة مادتها الفعالة ، ٧/وتستعدم عند إنتاج مستحضرات حمام فاعوة .

٤- صوديوم أيزيتيونات إسترات الأحماض الدهنية لزيت جوز الهدا

Sodium isethionate Fatty Acid Esters of coconut oil:

وهي تتوافق كثيرا مع الصابون .

المواد المالعة fillers:

تضاف لزيادة الوزن أو تعمل كحامل carriers .

الراد الزيلة لعسر الماء water softeners :

ومن أمثلتها :

- صوديوم سسكو كربونات Sodium sesqi carbonates
 - صوديوم هكسا ميتا فوسفات .
 - توا صوديوم بيروفوسفات .

العطر:

يمكن إضافة زيست العطر إلى البتونيست bentonite أو النشا أو بعض المواد المتصة الأحرى المناسبة لنشرها داخل المتج .

اللون :

يمكن إضافته أيضا بخلطه أولا مع أحد المواد المالتة .

تراكيب فقاعات الحمام

	المكونات		2	3
		%	%	%
1	منظف Sodium Lauryl Sulfoacetate	40	-	۳٠
2	منظف Sodium Lauryl Sulfate	-	70	-
3	مزيل عسر Sodium Hexameta phosphate	٧	-	-
4	مفلقا Sodium Chloride	-	٧.	-
5	Sodium Carboxy Methyl	-	٧	١
	مناطض الزوحة Cellulose			
6	مزيل صبر الله Sodium Sesqui carbonate	7.0	-	-
7	مزيل عسر الماء Sodium Tripoly phosphate	-	-	77
8	. Bade	٣	٣	۳
9	اللون		كمية مناسبا	

حيات فقاعات الحمام

Bubble Bath Beads

وهى حيات مستديرة بمحوفة منحفضة الكتافة ، تذوب بسرعة فى الماء وتنتج رغـوة حيـدة يمكن تلويتها أو تعطيرها بسهولة ، وتتكون الحيسات مـن ٠٤٪ ألكيـل أريـل سلفونات والكميـة · المتبقية فهى صوديوم سلفات أو صوديوم كلوريد .

العطر:

يمكن أن يلر العطر على الحبات بعد مفادرتها حهاز التحفيف تحت التفريغ . أو يمكن خلطه مع النشأ أو مع صوديوم سليكا ألومينات .

اللون :

يجب أن يكون من النوع الذي يلوب في الماء وبضاف إلى النشا إذا استخدم . ويجب أن يكون تأثير الخلاط المستخدم في عملية مزج المكونات رقيقا حتى لا يحطم الحيات .

ومعظم مساحيق فقاعات الحمام بمكن كبسها إلى قطع أو أقراص -or cakes ومعظم مساحيق فقاعات الحمام بمكن كبسها إلى قطع أو التالي مرعة ذوبانها وبالتالي سرعة تكوين الرغوة .

الزلقات Lubricants:

مثل : النشأ أو بودرة التلك talc ، وهي ضرورية لتخليص القطع أو الأقراص من لقم الكبس أو التختيم ، ويجب أن يتم الكبس أو التختيم عند درجة محددة من الرطوبة لمنع زيادة التصاق القطع أو الأقراص داخل لقم الكبس أو التختيم .

تركيبة لحبات فقاعات الحمام Formula- Bed Bubble Bath

	المكونات	7.
1	Alkyl Aryl Sulfonate (﴿ مَادَةَ فَعَالَة ٤٠٪)	97
2	نشا منحفض الرطوبة	۲
3	Sodium Silica Aluminate	١
4	عطر	1
5	اللون	كمية مناسبة

رغوة حمام Bath Foam

Г	للكونات	الوظيفة
1	Sodium Lauryl ether Sulfate	منظف
Ż	Coco amido propyl Betaine	منقلف مساعد
3	Lauryl Glucoside	" منظف مساعد
4	Potassium Cocoyl Hydrolyzed Collagen	يضاف للعناية
5	Glyceryl Cocoate	
6	Sorbitol	
7	Hydrogenated Castor Oil	
8	sla	
9	ملح طمام	مفائظ
10	عطر	
11	Lactic acid	
12	Sodium Lactate	
13	Glycol Distearate	عامل مصدف
14	4	1-4-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1-1
15	40	
16	Citric acid	لضبط الأس
		الأيدروحينى
17	Benzoic acid	مادة حافظة
18	PEG 7	
19	لون	

جياتين الدش Shower Gel فزاد عبد العزيز أصد ١٩٩٩/٦/١٢

	7.	
1	ela	17.
2	منظف Texapon N70	۲.
3	Glycerine	١.
4	منظف مساعد Tego Betain F50	١.
5	مخلفا Comperlan KD	
6	EDTA	٠,٢
7	حتى Citric a cid ٦ =PH	كمية مناسبة
8	مادة حافظة Propylene Glycol	
9	عطر	كعية مناسبة
10	مادة حافظة	٠,١٥
11	ملح طمام	١

جياتين الدش

إنتاج " شوارتزكوف هنكل " دوسلدوف ألمانيا .

	المكونات	الوظيفة	١	۲	٣	٤	•
1	ماه		V	V		V	V
2	Sodium Laureth Sulfate	متقلف	1		1	1	~
3	Cocamido Propyl Betaine	مطلق مساحد	V	V	-	1	V
4	Sorbitol		V	V		~	V
5	Lauryl Glucoside		V	V	V		
6			-	V	V	-	
7	Glyceryl Oleate		-	~	-	-	1
8	Panthenol	فیتامین ہی۔	~	V	~	V	-
9	Disodium Cocamph- odiacetate		~	~		~	~
10	Glycerine		V	-	-	/	V
11	Glycerin PEG7 Glyceryl Cocoate		~	~	/	~	1
12	Lactate	***************************************	V	V		1	~
13	Sodium Lactate		V	V		~	~
14	7	ملطف	V	V	1		-
15	Glycol Distearate	عامل مصدف	V	V	1	-	
16	Cocamide MEA	مفلظ	V	~	-	-	V
17	Cocamide Laureth-10		V	V	1	-	V
18	Propylene Glycol	مادة حافظة	V	V	1	1	1
19	PEG-40 Hydrogenated Castor Oil		-	-	-	~	-

بالإضافة إلى :

١-العطر .

٢-هض سويك .

٣-حمض ينزويك .

\$-ملح الطعام . ٥-اللون .

العطور المستقدمة أي التراكيب السابقة

تركيبة رقم Kiwi Mix : ۱ باستحدام

Kiwi extract

Lemon grass extract

تركيبة رقم Melon Fruit : ۲ باستعدام

Melon extract

تركيبة رقم ٣ : Melon Fruit باستحدام :

Glyceryl Oleate Melon extract

تركيبة رقم ice tea : ٤ بأستحدام خلاصة ورق الشاي :

Camelia Olei fera extract

Lemon grass

مرطب + جيلاتين النش + فيتامين Shower Gel + Vitamine E + مرطب

إنتاج آفون / ماركة

	المكونات	
1	ala	
2	Sodium Laureth Sulfate	منظف
3	Sodium Lauroyl Sarcosinate	منظف مساعد
4	Lauramidopropyl Betaine	منظف مساعد
5	Glycerin	
6	Cocamide MIPA	
7	Lauramide MEA	
8	عطر	
9	Dimethicone Copolyol	
10	Polysorbate 20	
11	PEG-40 Hydrogenated Castor Oil	
12	Poly quaternium-2	
13	PEG-120 Methyl Glucose Dioleate	
14	Sodium iso stearoyl Lactylate	*****************
15	Imidazolidinyl Urea	مادة حافظة
16	ملح طعام	
17	Disodium EDTA	
18	Glycol Distearate	عامل مصدف
19	Phosphoric acid	
20	Lauryl Polygiucose	
21	Cocamido propyl Betaine	منظف مساعد
22	Propylene Glycol	مادة حافظة
23	Tocopheryl Acetate	
24	Alcohol Denat	مادة حافظة
25	ارن	

مرطب للحملم وجيلاتين للنش Moisturising Bath and Shower Gel "Tasha إنتاج هركة آفون ماركة "

	المكونات	الوظيفة
1	ماه	
2	TEA-Lauryl Sulfate	منظف
3	Glycerin	
4	Sodium C14-16 Olefin Sulfonate	
5	Laur amido propyl Betaine	مثقف مساحد
6	Linoleamide DEA	
7	Cocamide MEA	مظلا
8	مطر	
9	Phosphoric acids	
10	ملح طعام	
11	Benzoic acid	مادة حافظة
12	Imidazoudinyl Urea	مادة حافظة
13	Tetrasodium EDTA	
14	Sodium citrate	
15	PPG-12-Buteth-16	

جبادتين النش Shower Gel آاون

. Comores ماركة

ماركة Sensual

ماركة Wilderness

	المكونات	الوظيفة
1	ela	
2	Lauramido propyl Betaine .	متقلف مساعد
3	Cocamido propyl Hydroxy sultaine.	منظف مساعد
4	Sodium Lauryl Sulfoacetate .	متفلف مساعد
5	Disodium Laureth Sulfosuccinate.	منظف مساحد
6	عطر	
7	Cocamide MEA.	مخلفا
8	ملح طمام	مغلفا
9	Poly Quarternium-2.	ملطات
10	Propylene Glycol .	مادة حافظة
11	Triethanol amine .	
12	Methyl Paraben .	مادة حافظة
13	Tetra Sodium EDTA.	
14	Imidazolidinyi Urea .	مادة حافظة
15	PEG-150 Pentaerythrityl tetrastearate.	
16	Phosphoric acid .	
17	Benzoic acid .	مادة حافظة
18	PPG-12-Buteth-16.	
19	Sodium citrate .	
20	BHT	مضاد اكسدة
21	لون	

إنتاج شركة آفون لمستحضرات التحميل .

ياع تحت اسم Comores



كريم للشعر إنتاج شركة " كولجيت — بالموايف " إنتاج ماليزيا

	المكونات	الوظيفة
1	ماء	
2	زیت مطنی	
3	Poly sorbate 80	
4	Propylene Glycei	مادة حافظة
5	1-hexadecanol	
6	Triethanol amine	
7	Carbomer	منلظ
8	Quaternium-15	ملطن
9	عطر	
10	Panthenol	فیتامین ہی ہ

كريم تلشعر

كريم غنى يساهد فى هدم تشقق أطراف الشعر ويزيل تشايكه ، ويترك الشعر رطيا سهل الانطياع أكثر بريقا .

	المكونات	الوظيفة
1	elo.	
2	Cetearyl Alcohol .	
3	Glyceryl Stearate .	
4	Cetrimonium Chloride .	
5	Panthenol .	غيثامين بي ه
6	بطر.	**************************************
7	Methyl Paraben.	مادة حافظة
8	Propyl Paraben .	مادة حافظة
9	Dimethicone Copolyol .	
10	Cocosnucifera.	
11	Propylene Glycol.	مادة حافظة
12	Citric acid	لضبط الأس الأيشروحيني

طريقة الاستخدام :

١- يوضع على الشعر المغسول الملل .

٧- يمشط داعل الشعر ويصفة عاصة الأطراف الحافة.

٣- يبوك على الشعر لمدة ٣-٥ دقائق .

غ- يشطف بعد ذلك .

جیلاتین انشعر Hair gel (منکل)

المكونات	الوظيفة	7.
- Lauryl Glucoside (glantren 1200)	عامل يكون الغشاء	£
- Hydrolyzed Collagen (Nutrilan I)	عامل يكون الغشاء	١,٠
- 1.2 Propylene Glycol	موطب	۳
- PEG-40 Hydrogenated Castor oil (Eumulgin HRE 40)	مذيب	۲
- Carboner 980 (2% swelling)	مكون الجيلاتين	٦.
علول صودا كاوية ١٠٪ -	للتمادل	۲
- EDTA	إزالة العسر	٧,٠
- pl		77,77
مادة حافظة –		كمية منامية
عطر -		كعية مناسبة
الأم الأيدووجني PH -		٥٠٦
الدرجة -		15

جيائتين للشعر مثبت ولامع

للكونات	7.
کاربومیر ۹۶۰ (هنکل)	١
ناسونB(هنكل)	۲
زيت سيلكون ٨٨١٨٤ (حولد شميث)	٣
تراى إيثانول أمين	٤
أيزوبروبيل مير ستيت	٥

ويستخدم زيت السيلكون ٧٥ للحل الشفاف .

جيلاتين تثبيت تصفيف الشعر Styling Gel

(٣)	(٢)	(١)	المكونات
7.	7.	7.	Sopar
1	٠,٥	٠,٨	۱ کاربومیر ۹۶۰ مغلظ
-	-	-	أو كاربويول ٩٤٠ مغلظ
7/1	-	_	Nasuna B Y
-	٠,١	٠,١	۳ أولوفيرا (زيت الصبار)
٠,١	٠,١	٠,١	٤ مادة حافظة
كمية مناسبة	-	١	٥ تراى إيثانول أمين
كمية مناسبة	كمية مناسبة	كمية	٦ عطر يذوب في الماء خالي من الكحول
		مناسبة	
٠,٥	-	٠,٥	۷ ایزوبروبیل میرستیت
۰,۰	٠,٥	٠,٥	۸ زیت سیلکون ۸۸۶۳ (حولد سمیث)
	1-4	_	(Poly venyl P.V.P 4 pyrrolidone)

يستخدم ثراي إيثانول أمين لضبط اللزوجة ، ولضبط الأس الأيدروجيني PH .

جيلاتين تثبيت وتصفيف الشعر Styling Gel Bryl creem بريل كرم

إنتاج ماليزيا .

	للكونات	
1	ala	
2	كحول منزوع الرائحة	
3	PVP/ Dimethyl amino ethyl methyl acrylate copolymer	
4	Carbomer	مغلظ
5	PPG-1-PEG-9 Lauryl Glycol Ether	
6	Diazolidinyl Urea	مادة حافظة
7	عطر	
8	Sodium Methyl paraben	مادة حافظة
9	Hydrolyzed Wheat Protein	يضاف للعناية
10	لون	

حملم زیت شعر

يوك على الشعر لمدة هره ساعة ثم يشطف .

Γ	المكونات	
1	Isopropyi myrestate	٧
2	Parafin oil	حتی ۱۰۰
3	Silicon oil	-,0
4	Perfume	٠,٧

صابون تواليت عالى الجودة

في الأنواع الحديثة من صابون التواليت ، لم يكتف بمكوناته العادية ، بل أضيف إليه المواد ذات النشاط السطحي الأعرى والتي تدخل في إنتاج الشاميو ، ونوضحها فيما يلي :

أولا :الكونات الرئيسية لصابون العواليت :

1	Sodium Tailowate
2	Sodium Cocoate
3	Water (Aqua)
4	Glycerine
5	Sodium Chloride
6	Fragrance
7	لون

ثانيا : أما الحسنات التي تعناف إلى الصابون فهي كما يلي :

: " Camay " مايون كامي " Camay :

1	Coconut acid			
2	Titanium Dioxide			
3	Tetra Sodium EDTA			
4	Sodium Cocoglyceryl ether			
	Sulfonate			
5	Poly quaternium 7			
6	Guar Hydroxy Propyl trimonium			
	ملطف Chloride			

ب مستا د صابون دوف " Dove " :

1	Sodium Stearate
2	Coconut acid
3	Stearic acid
4	Titanium Dioxide
5	Sodium Dodecy: Benzene
	Sultonate
6	Sodium Cocoyl Isethionate
7	Sodium Isethionate
	0.25 Moisturizing Cream

ج _ عسنات صابون Non chalance :

	1	Tetra sodium Elidronate
ı	2	Tetra sodium EDTA
1	3	Disodium distyryl biphenyl disu!
1		fonate

د _ محسنات صابون آفون " Avon " :

1	Coconut acid
2	Tetra sodium Etidronate
3	Sodium Naphthalene Sulfonate
4	Pentasodium Pentetate

د_عسنات صاون Frisches Heu :

ملحوظة : في المكونات العادية لهذا الصابون استحدم Sodium Palmate بدلا من Sodium Tallowate .

٩		
ı	1	Glyceryl Ricinolate
ı	2	Tetra sodium Etidronate
Į	3	Tetra sodium EDTA
ı	4	Pentadecalactone

صابون جلسرين شقاف - صنع بانجلترا

	المكونات					
1	Sodium Stearate					
2	Sodium Cocoate					
3	alo					
4	Glycerine					
5	Stearic Acid					
6	Sodium Lauryl Sulfate					
7	Sodium Laureth Sulfate					
8	مادة حفظة Propylene Glycol					
9	Sucrose					
10	Sodium Xylene Sulfonate					
11	Methyl gl 10					
12	Iso Propyl myristate					
13	Tetra Sodium EDTA					
14	مضاد أكسدة					

عواصه:

- ١- صابون غني بالحلسرين للمساعدة على ترطيب البشرة.
 - ٢- صابون رقيق مناسب محصيصا للبشرة الحساسة .
 - ٣- عالى من العطر واللون .

الباب السادس عشر

بعض المواد الخام

التى يتكون منها الشامبو

المواد المنطقة الرئيسية Surfactant

إنتاج شركة هنكل

- 1- Sodium Laureth Sulfate . (Texapon NSO)
- 2- Sodium Myreth Sulfate . (Texapon K14 S70 Spezial)
- 3- Sodium Laureth Sulfate.
 (Texapon N70)
- 4- Ammonium Lauryl Sulfate . (Texapon ALS)
- 5- Sodium Laureth Sulfate.
 (Plantaren PS 10)
- 6- Sodium Laureth Sulfate . (Texapon N28)
- 7- Sodium Laureth Sulfate (and)
 Magnesium Laureth Sulfate (and)
 Sodium Laureth 8 Sulfate (and)
 Magnesium Laureth 8 Sulfate (and)
 Sodium Oleth Sulfate (and)
 Magnesium Oleth Sulfate
 (Texapon ASV)
- 8- Cocampho diacetate منظف مردد (Dehyton G)

المواد المنظفة الرئيسية

إنتاج شركة كاو

Main Surfactants (Kao)

1- Sodium Lauryl Sulfate . "٣٠ انيوني سائل ٣٠٪ (Emal 30E) 2- Tea Lauryl Sulfate . أنيوني سائل ٤٠٪ (Emal 40 TE) 3- Sodium Lauryl Sulfate . انبوني حبيبات ٩٤٪ (Emal 10 N) 4- Sodium Lauryl Sulfate . انيوني مسحوق ٩٤٪ (Emal 10P-HD) 5- Sodium Lauryl Sulfate . "۲۸ أنيوني سائل ۲۸ (Emal 228 D) 6- Sodium Lauryl Sulfate . انيوني سائل ٥١ / (Emal 256 D) 7- Sodium Lauryl Sulfate . ٪۷٠ أنيوني سائل ٧٠٪ (Emal 270 D) مخاليط من المواد المنظفة (كاو) Mixtures of Surfactants انیونی سائل ۳۳ ٪ + I- Sodium Laureth Sulfate Cocamide MEA + غير أنيوني Glycol Distearate + مازدد Cocamido Propyl Betaine + کاتیونی Cocamide DEA + Cocamido Propyl amin Oxide +

Linole amide DEA + Poly quaternium - 22 + Sodium Chloride (Danox CS) 2- Sodium Laureth Sulfate + أنيوني سائل ٣٤٪ Cocamido Propyl Betaine + مزدد Cocamide DEA + غم أنبدني Cocamido propyl amino Oxide + Linole amide DEA + Sodium Chloride (Danox XN-A) 3- Sodium Laureth Sulfate + أنيوني سائل ٣٥٪ Cocamido Propvl Betaine + مودد غير أنيوني Cocamide DEA + Sodium Chloride (Danox GB) 4- Sodium Laureth Sulfate + أنيوني سائل ٣٦,٥٪ Cocamido Propvl Betaine + مودد Cocamide DEA + غم أنبه ني Cocamido propyl amino Oxide + PEG Glyceryl Cocoate + Sodium Chloride

المواد المنظفة المساعدة

Co- surfactant (منکل)

- Decyl Glucoside Decyl Poly glucose (Plantaren 2000 up, هنکل)
- 2- Cocamido Propyl Betaine (Dehyton K منكل)
- +(هنكل ٥٠-٥٠ ٪ Lauryl Glucoside (Plantaren 1200 ٪ ٥٥-٥٠)+
- 4- Disodium Laureth Sulfo succinate (Texapon SB3) هنکار
- 5- Potassium Cocoyl Hydrolyzed Collagen (Lamepon S)
- 6- Sodium Cocoyl Hydrolyzed wheat Protein (Gluadin WK)

المواد المنظفة المساعدة

إنتاج شركة (جولد مميث)

- 1- Cocamido propyl Betaine المواد الفسالة ٣٨ ٪ ~ مودد (Tego Betain F50)
- 2- Cocamido propyl Betaine المواد الفعالة ٣٠ ٪ مردد (Tego Betain F)
- 3- Cocamido propyl Betaine (and) Glyceryl Laurate (Tego Betain HS) ٪ ۲۰ المراد الفعالة ۲۰ بالمراد الفعالة ۲
- 4- Cocamido propyl Betaine المواد الفعالة ٣٠ ٪ مودد (Tego Betain L.7)
- 5- Lauryl Glucoside (Tego Glucosid 1216)
- 6- Lauryl Glucoside (and) Cocamido propyl Betaine (Tego Glucosid L55)

للمواد المنظفة المساعدة المعتدلة (كاو) Mild Co-Surfactants

- 1- Laureth-5 Carboxylic Acid أنبوني غير أنبوني (Akypo RLM 45 CA) (١٩٤١) الأسالووجيني) سالل (١٩٤١)
- 2- Laureth-11 Carboxylic Acid أنبوني غير أنيوني (Akypo RLM 100) (٨٤ ٪)
- 3- Sodium Laureth-6 Carboxylate ٪ ۲۲ أنورني سائل (Akypo Soft 45 NV)
- 4- Sodium Laureth-11 Carboxylate ٪ ۲۲ أنيوني سائل (Akypo Soft 100 NV)
- 5- Sodium Laureth-11 Carboxylate // ۱۷۷ أنيونى غير أنيونى ساتل ۲۰٪ +Laureth-10 (Akypo Soft 100 BVC)
- 6- Disodium Laureth Sulfosuccinate / ۳۱ أنونى سائل ۳۱ // (Surfagene S30)

- 7- Lauryl / Myristyl Betaine ٪ ۲۲ گردد ساتل ۲۳ ٪ (Betadet DM-24)
- 8- Cocamido propyl Betaine ٪. ٤٠ مودد ساتل (Betadet HR-50 K)
- 9- Cocamido propyl Betaine ٪ بروده سائل 4 ؛ (Betadet SH-R)
- 10-Glycereth-5-Cocate ٪ مسائل ۱۰۰ غير أيوني سائل ۱۰۰ ٪ (Levenol C-642)

المواد المغطة

Thickener (هنکار)

وهي المواد التي تضاف إلى الشامبو لإكسابه القوام الغليظ.

- 1- Laureth-2 / ۲٫۵-۲ (Arlypon F (هنكل)
- 2- PEG-8 ٪ ۱۰ انسبة ۱۰۰ (Polydiol 400 (Hüls مركة)
- 3- Na Cl ملح طعام
- 4- Poly acryl Acid ٪ ،,٨٥ بنسبة وتضاف منفردة بنسبة (Carbopol ETD 2001 (Good rich شركة)
- 5- Xanthan Gum ٪ ۰,۱ تضاف بنسبه ۲,۱ ۱۸ (Keltrol T (Fakelco شرکه)
- 6- PEG-55 Propylene Glycol Oleate شركة حولد سميث (Antil 141 S) رتضاف بنسبة ۳ ٪
- 7- Cetearyl Alcohol (Lanette O هنکل)
- 8- Glyceryl Stearate (Cutina MD منكل)
- 9- Cocamide DEA

(Comperlan KD) 10-Cocamide MEA (Comperlan MD)

المواد المغلظة (جواد سميث)

- 1- Acrylates/Steareth-50/-crylate Copolymr كما يعيد الدمن (and) Laureth-3 (and) Propylene Glycol (Antil 208) ٪ بيناك بنسية ٥٠، إلى ٧,٧ ٪
- 2- Cocamido propyl Betaine (and) Glyceryl Laurate (Antil HS 60) يضاف بنسبة ۲-۱ ٪ كما يعمل على زيادة الدهن
- 3- Propylene Glycol (and) PEG-55 Propylene Glycol Oleate (Antil 141)
- 4- PEG-18 Glyceryl Oleate Cocoate
 (Antil 171) يضاف بنسبة ٥,٠ إلى ٣ ٪ كما يعيد لللمس الدهني

العوامل المغلظة (كاو) Thickening Agents

- 1- Trideceth-2 Carbox amide MEA // ٩٧ غير أيوني-ساتل ٩٧ // (Aminol A15)
- 2- PEG-4 Rapeseed amide // ۹۱ غورأيوني-ساتل ۹۱ (Aminol N)
- 3- Cocamide DEA ٪ ۱۰۰ غور أيوني-سائل ۱۰۰ ٪ (Aminol KDE- or Amidet B-112)
- 4- Cocamide MEA ٪ ۱۰۰ غور أيوني-صلب ۲۰۰ ٪ (Amidet A-111)
- 5- PEG-160 Sorbitan isostearate // ۱۰۰ غير أيوني-صلب ۲۰۰ // (Rheodol TW-IS399 C)

المواد التى تعزز الطبقة الدهنية (هنكل) Lipid Layer enhancer

1- Glyceryl Laurate

تضاف بنسبة ١ ٪

(Monomuls 90 L 12)

2- PEG-7 Glyceryl Cocoate

تضاف بنسبة ٢ ٪

(ه ٪ في الشامبو المركز (Cetiol HE)

3- Glyceryl Laurate (and) Potassium Cocoyl Hydrolyzed Collagen (Lamesoft LMG) ٪ ١٠٤ المالية ٢٠٤٠ المالية ٢٠٤٠ المالية ٢٠٤٠ المالية المالية ٢٠٤٠ المالية ١٠٤٠ المالية ٢٠٤٠ المالية ٢٠٤ المالية ٢٠٤٠ المالية ٢٠٤ المالية ٢٠٤٠ المالية ٢٠٤٠ المال

Refatting Agents

المواد التي تعيد الملمس الدهني

(جولد مميث)

1- PEG-7 Glyceryl Cocoate البشرة ملمس سارا Tego soft GC) (Tego soft GC) ويجعل الرغوة كريمي ناهمة ومذيب حيد الشاف ننسة ٣-٣ ٪.

مارن محب للماء له تأثير حميد في إعادة الدهن ومفضل في Crego soft LSE 65 K) بينا المنابو الشفاف - يضاف بنسبة ١٠٥ ٪

عوامل تزید النزیت (کاو)

Super Fatting Agents

1- Laneth-75

غير أيوني-سائل ٥٠٪

(Findet FF/8750) 2- PEG-75 Lanolin

غير أيوني--سائل ٥٠٪

(Findet LN/8750)

3- PEG-7 Glyceryl Cocoate المونى - سائل ۱۰۰ ٪ (Emanon HE)

مواد العقلية

(منكل Care Additive

وهي المواد التي تضاف للعناية بالشعر وهي :

- 1- Hydrolyzed Keratin (Nutrilan keratin W) // ه-۱ تضاف بنسبهٔ ۱- ه
- 2- Hydrolyzed Collagen وتضاف بنسبة ٢-٤٪ بروتين يكون غشاء رئيق (Nutrilan I-50)
 على الشعر .
- 3- Hydrolyzed Elastin (Nutrilan Elastin E20) ٪ روياف بنسبة ه. ، ٪
- 4- Hydrolyzed Wheat Gluten (Gluadin W20) مضاف بنسبة ١٠٠٪
- 5- Lauryl dimonium Hydroxy propyl Hydrolyzed wheat Protein .
 (Gluadin WQ) ٪۲ تضاف بنسبه ۲٪
- 6- Lauryl dimonium Hydroxy propyl Hydrolyzed Collagen .

 (Lamequat L) ٪ ۳-۲ نصاف بنسبه ۲-۲
- 7- Hydrolyzed Almond Protein (Gluadin Almond) ٪ ۲-۱ تضاف بنسبة ۲-۱

مواد فعللة

(هنکل) Active ingredient

- 1- Potassium Abietoyl Hydrolyzed collagen مضاد لتدمن الشمر (Lamepon PA-K) ٪ (ه-۳٫۰ پښاف بنبېډ و،۳-۰)
- 2- Tocopherol protective (يضاف للحماية) E نيامين (Copherol F 1300) يضاف بنسبة ٢٪
- 3- Tocopherol Acetate

تضاف بنسبة ٢,٠ ٪ (Copherol 1250)

4- Elfaplant Schargarbe / ۲ تضاف بنسبة

المو إد الملطقة

(هنکل) Conditioning agent

وهي المواد التي تضاف إلى الشامبو فتكسبه صفات جميلة وخلابة ومنها :

- 1- Lauryl dimonium Hydroxy propyl Hydrolyzed collagen (Lamequat L) تضاف پنسبة ۳۰٫۰ ٪ (۱۰ ٪ في الشامبو المرکز)
- 2- PEG -15 Coco Poly amine (Poly quart H 81) // الفناف بنسبة ٨ // (Poly quart H 81)
- 3- Lauryl dimonium Hydroxy Propyl Hydrolyzed Wheat Protein (Gluadin WQ)

المواد الملطقة

Conditioners

(جولد مفیث)

- 2- Dimethicone Copolyol يقلل تشقق الصابون ويكسبه الليونة (Abil B 88184) . (ويضاف بنسبة تصل إلى ٥ ٪ (المادة)
- عامل ملطف للشامبو الشفاف يقلل الشحنة الكهربية Abil Quat 3272) % (١,٥-٥,١ المسرة يضاف بنسبة ٢٠٥٥، المراكز
- 4- Quaternium 80) عامل ملطف للشامبو يقلل الشحنة الكهربية (Abil Quat 3474) وله تأثير سار على البشرة ويضاف بنسب ٥,٥ ٪ (
- 5- Dimethicone Copolyol يسس التمشيط الرطب والجاف وبسبب عواصه (Abil B 8852) (*, *, (المقرن بشدة و يضاف ينسبة ه , *, * (المقرن بشدة و يضاف ينسبة ه , * *, (المقرن بشدة و يضاف ينسبة ه , (المقرن بشدة و يضاف ينسبة ه , * *, (المقرن بشدة و يضاف ينسبة ه , * *, (المقرن بشدة و يضاف ينسبة ه , * *, (المقرن بشدة و يضاف ينسبة ه , * *, (المقرن بشدة و يضاف ينسبة ه , *, (المقرن بشدة و يضاف ينسبة ه , (
- 6- Datem عامل ملطف يعطى الملمس الساز ويحسن التمشيط الجاف ويثبت التصفيف (Amilan GST 40) /. (1,0)

7- Dimethicone propyl PG - Betaine (Abil B 9950)

ملطف يضاف بنسبة ٠,٥ –٧٪ للشعر للعالج كيميائيا له تأثير يقلل الشحنة الكهربية وله تأثير ناعم ولين ويعيد الدهن بخفة ويجعل الشعر طيعا

8- Dimethicone Copolyol يحسن ملمس البشرة

يضاف بنسبة ٥٠٠ ٪ (8843

المواد الكاتيونية (كاو)

Cationic Products

- 1- Behenoyl PG- Trimonium Chloride ٪۷۰ کاتیون صلب (Akypo quat 137)
- 2- Behenoyl PG- Trimonium Chloride Cetyl alcohol (Akypo quat 137 VC) در ايوني- مصورت ۸۵٪ (Akypo quat المرابع)
- 3- Lauroyl PG Trimonium Chloride ٪۲۰ کاتیون- معمون (Akypo quat 132)
- 4- Cetrimonium Chloride ۱٬۰۰ کاتیون سائل (Quart amin 60L)
- 5- Quaternium 18 'اتيون- معمون ٧٠٠' (Quart amin Co 86
- 6- Stearalkonium Chloride Stearyl alcohol (Tetranyl BS - 25) / كاتيون - غير أيوني - معمون ٢٥٠ // (

الموراد المصدقة

Pearliser (منکل)

وهي المواد التي تضاف إلى الشامبو فتكسبه البريق المتلألج (المصدف) وهي :

- 1- Hydrogenated Tallow Glycerides (and) Postassium Cocoyl Hydrolyzed Collagen (منظف مساعد) (Lamesoft 156) / (وتضاف بنسبة ه)
- 2- Triethylene Glycol Distearate (PEG-3Distearate)(and)

Sodium Laureth Sulfate (منلك) (Euperlan PK 900 Benz) (ه -۲ وتضاف ينسبة ۲ -۱ (and)

3- Glycol Distearate (and) Glycerin (and) مرطب

Cryconn (and) —

Laureth - 4 (and)

(منظف مساعد) Cocamido propyl Betaine

(Euperlan PK 3000 - or - PK3000- OK منكل)

وتضاف بنسبة ٣-٥ 1/

4- Glycol Distearate (and)

Laureth - 4 (and)

(منظف مساعد) Cocamido propyl Betaine

تضاف بنسبة ٣٪ (Euperlan PK 3000 AM)

المواد التي تكسب البريق المتلألئ (المصدف)

(جولد حيث)

- 1- Glycol Distearate (and) Sodium C14-16 Olefin Sulfonate (and) Cocamido propyl Betaine (and) Sorbitan Laurate المائة المائة (Tego Pearl S33)
- 2- Glycol Distearate (and) Steareth 4 ٪ ۲ تضاف بنسبه ۲ (Tego Pearl N100)
- 3- Glycol Distearate (and) Cocamido propyl Betaine (and) Cocamide MEA (and) Cocamide DEA (Tego Pearl B48) // ۲ تفناف بنسبة

عوامل مصدقة

Pearling Agents (کاو)

1- Sodium Laureth Sulfate + / انیونی سائل ۳۰٪ غیر آیونی غیر آیونی غیر آیونی Cocamide DEA (Akyposai 2010 s)

2- Cocamido propyl Betaine + / و سائل ۲۶ // Laureth-4 + // غير أبوني

Glycol Distearate (Danox BF-22)

3- Glycol Distearate ٪ ۱۰۰ غير أيوني صلب ۱۰۰ ٪ (Emanon 3201)

عوامل الاستحلاب

(جولد سمیدت)

1- PEG-20 Glyceryl Stearate مستحلب ومعيد للدهن (Tagat S2)

مستحلب فعال وعاصة في المركبات Cetyl Dimethicon Copolyol (Abil EM90) التي تحتوى على نسبة عالية من الزيوت النباتية أو المواد الفعالة (Abil EM90) و تضاف بنسبة ٥٠٠ ٪ .

(مواد أخرى)

(کاو)

1- Cetyl Alcohoi ٪ ۱۰۰ غير أيوني-صلب ۱۰۰ ٪ (Kalcol 6098)

2- Stearyl Alcohol (Kalcol 8098)

3- Cetearyl Alcohol ٪ ۱۰۰ بانونی-صلب ۱۰۰ (Kalcol 6850 P)

4- Laureth-2 ٪ ۱۰۰ غير أيوني-سائل ۱۰۰ ٪ (Akyporox RLM 22)

5- PEG-40 Castor Oil ٪ ۱۰۰ غير أيوني - شمع ۲۰۰۰ ٪ (Findet AR-52)

6- PEG-40 hydrogenated Castor oil ٪ من مضم عبر أبوني - شمع (Findet ARH-52-or-AkyporoxCO 400)

مواد مرطبة Moisturiser (هنكل)

- ا الله ۱- Glycerin الله ۱- Glycerin
- يضاف بنسبة ٣٪ 2- 1.2 Propylene Glycol

مذيبات Solubilizer (هنكل)

1- PPG -1 - PEG 9 Lauryl Glycol Ether (Eumulgin L) ٪ (يضاف بنسبة ۲ ٪

مواد حافظة Preservative (هنكل)

1- Phenoxy ethanol (and)
Methyl paraben (and)
Butyl paraben (and)
Ethyl paraben (and)
Propyl paraben
(Phenonip Nipa) ٪ ۹۰۰۰

بعيض الاختصارات والرموز

- NSD = non soapy detergents
 - = Soapless detergents
 - = Syn thetic detergents
 - Surface energy = Surface tension = inter facial tension
- Surface active agents = Surfactants
 - = Tensides
 - = Syndets (non soapy surfactants)
- Sodium Carbonate = Soda ash
- HLB = hydrophilic Lipophilic balance
- EO = ethylene oxide
- SLES = Sodium Lauryl ether Sulfate .
- SLS = Sodium Lauryl Sulfate .
- CTFA=Cosmethic Toiletry and Fragrance Assolation.
 أغاد مصنعي مستحضرات التحميل والعطور بالولايات التحدة الأمريكية.

وقد وضع هذا الاتحاد "قاموس مواد مستحضرات التحميل designations و للموم designations "

المواد الخام المستخدمة في تصنيع مستحضرات التحميل ، كمحاولة للتسمية القياسية للمواد الخام المستخدمة في صناعة مستحضرات التحميل .

- CAS numbers =

وهي أرقام عددية نميزة غير قابلة للتبديل تحددها

"مصلحة الكيمياء التحريدية Chemical /.bstracts Service للمواد الكيميالية"

- RD numbers = Recognised Disclosure Numbers.

وهي أرقام توضيحية مميزة تحدد للمنتحات التي لم تدرج بعد في قائمة مصلحة الكيمياء التجريدية - ويوجد لهذه الأرقام فترة محددة حتى تستيدل بأرقام مناسبة تحددها مصلحة الكيمياء التحديدية CAS. - الصيغة الكيميائية Chemical Formula

مثال :

Cl OH Molecular Formula الصيغة الجزيفية

مثال :

C12 H7 Cl3 O2 Chemical name الاسم الكيميالي -

2,4,4- trichloro- 2- hydroxy- diphenyl ether

- Trival name Triclosan

- Trade name Irgasan DP 300

عناوين بعض الشركات المنتجة والموردة للمواد الخام المكونة للشاميو

۱-شركة هنكل

العنوان بألمانيا الغربية :

Henkel Kommandit Gesellschaft Auf Aktien Dusseldorf - Postfach 1100 West Germany

العنوان بجمهورية مصر العربية :

القاهرة - ٣٧ شارع عبد الخالق ثروت

مكتب دهيداج العلمي لمستحضرات التحميل

السيد/ جون ميساك إيراسيان

Mr. John Missak Ayrassian

ت: ۲۳۹۰۲۰۳۲ / ت: ۲۰۲۹۰۲۰۳۲ - ۲۰

فاکس ۳۹۰۷۷۷۳ – ۰۲

٢- شركة جولد سميث

العنوان بألمانيا الغربية

Th Goldschmidt AG
Po Box 101461
Goldschmidt Strasse 100
Double 100 Double 100

D - 45127 Essen - Postfach : D - 45116 Essen

West Germany

العنوان بجمهورية مصر العربية

القاهرة - مصر الجديدة - هليوبولس

مركز التنشيط التحاري EPC

السيد / وليد رشاد

ت: ۲۲۶۸۱۶ - ۲۰

** - **1***

فاكس ۲۹۱۸۲۷۱ - ۲۰

٣- شوكة كاو العنوان بألمانيا الغربية

KAO Chemicals Gmb H Kup Ferstrasse 1 D - 46446 Emmerich Germany

Tel: (0049) 2822 - 711 - 0 Fax: (0049) 2822 - 711 -201

Telex: 8125124

العنوان بجمهورية مصر العربية الجيزة - طريق الهرم ٣ شارع عبد الخالق عزوز - بجوار سيتما رادوبيس شركة فريدال مهندس / فؤاد طارق أبه بكر وشركاه السيد / محمد يوسف - تائب مدير المبيعات ت موييل ۱۱،۲۱۵۳۱ - ۱۱۲ ت فاکس ۲۰۲۲۷۰۷ - ۲۰ #-دركة سيا Ciba جهورية مصر العربية القامرة ٨ شارع نحيب محفوظ المتفرع من شارع عباس العقاد علف شركة مصر للعلمان السيد علاء الحسيني

ت: ٢٥٥٨١٧٦ - ٢٠ .T - TYIAOOY

٥- شركة الاتحاد للصناعات الكيماوية جهورية مصر العربية القاهرة شارع حسر السويس - بحوار فندق السلام - بافاريا المهندس / محمد التهامي الأستاذ / عمر رشاد - إدارة المبيعات ت ۱۸۲۸۷۹۲ - ۲۰ 7 - Y9YA0 ET ٣-شركة نيرول للتجارة والصناعة جهورية مصر العربية القاهرة ۳۰۸ شارع الجيش كيميائي / سير عدلي وبعدى عدلي ت + فاكس ٢٤ ٥٩٣٣٥٠ - ٢٠ . Y - 0974777 ٧- كيماويات مروان جمهورية مصر العربية القاهرة ٢٦ شارع الجيش مهتلس / محمد موصى محمد مروان ت ۲-۰۹۳۷۹۰٦ ت

> ۰۲ - ۰۹۰۱۱۰۷ فاکس ۹۰۳۹۱۹ - ۰۲

1-Fourth Edition - 1979.

- 2- 1982 .
 - 3- The manufacture of soaps , other detergents and glycerine - Edgar Woollatt. May 13.1988.

1

- 4- Cosmetics Science and technology 2nd edition Donald H. Powers.
- 5- Perfumes, Cosmetics & Soaps.

Volume 3, Modern Cosmetics.

W. A. Poucher.

Revised by Georgen M. Howard.

Eighth edition.

London, New York.

Chapman and Hall .

6- Henkel - Dehydag - Scientific Office .

Cospha Formulations.

Diisseldorf.

Germany.

- 7- Henkel Dehydag Cosmetics Model Formulae , Edition1979.
- 8- Cosmetics & Toiletries (Aug 1984).

Cosmetic Bench Reference.

An encyclopedia of cosmetic materials.

9- Guide Line Formulations.

Tego Cosmetics.

TH. Gold Schmidt AG.- Germany.

10-Gold Schmidt Catalogue of Products.

Liefer program.

Tego Cosmetics.

TH . Gold Schmidt AG .- Germany .

11-Kao Chemicals GmbH.

Germany.

(Care Industry Catalogue).

12-Cosmetic Preparations, Volum 1.
Process Technology of Cosmetics.
Microbiology - GMP - Preservation.
Data on Skin.
Special Active Agents And Adjuvants.
English translation by Philip Alexander, B.Sc, C.

13-Allured Cosmetics & Toiletries . Volume 115 Number 9 September 2000 . USA .

Chem .F.R.S.C.

القهرست

الصلحة	الموضوع
٥	إهداء ،
٧	الملامة ،
	البنب الأول
4	الشاميو والعواد التي يتكون منها •
1 8	المواصفات القياسية المصرية الخاصة بالشامير •
17	المواد المستخدمة في ابتاح الشامبو •
	المواد ذات النشاط السطحي المعتمدة على الدهون (الأثيونية – الكاتيونية-
1.4	المترندة الغير ابوتية } ،
77	الأهمية الصناعية للمواد ذلت النشاط المعطمي •
	ليب لثلى
40	العواد ذات النشاط الصطحى الأثيونية •
٣.	الصابون ٠
27	شاميو المبايون ٠
T 5	بحض تراكيب شاميو جوز الهند ،
70	الشاميو المصنوع من صابون زيت الزيتون ٠
70	شامير الممايون والبيض ٠
TY	الزيوت المكبرتة ٠
73	طرق تعضير الزيوت والدهون المكبرنة •
79	كبرتة زيت الخروع ٠
51"	مرات المشتقات البترولية ،
	" ألكيل بنزين سلفونات " صوديوم ألكيل بنزين سلفونات (دوديسيل بــنزين
67	سأفونات) ٠
£4	صونيوم كيريل بلزين سلفونات ٠
17	صوديوم الكيل نفتالين سلفونات ٠
٤٧	موديوم يار افين ماقونات ٠
£A	صوديوم ألقا أوثفين سلفونات ،
£9	الألكيل سُلقات ٠
01	الألكيل سلفات الأولية ،
71	موديوم لوريل سُلفَات ٠
75	أمونوم أوريل ملقات ٠
77	ماغنسيوم لوريل سلفات ٠
7.6	الألكيل سلفات الثانوية ٠
10	الألكيل ليثر سلفات ٠
٦٨	صوتيوم أوريل إيثر سلفات ٠
11	صوديوم مير يستيل ايثر سلفات ٠
11	الكيل بنزين - بولى أوكس ليثيلين سلفونات ٠
٧.	لكيل فينول – يثيلين لكسيد سلفونات ،
٧١	صوديوم ميثيل استر سافونات ٠
**	الطسر بدات الأحانية الدهنية المكبر تة •

الصفحة	الموضوع
٧٤	الكيل جلسريل ايثر سلفونات •
٧o	الكاتول أسيدات سلفات ٠
YY	" أيزيتيونات " - " توريد " إسترات وأميةات سلفونات •
A١	الأحماض عديدة الكربوكسيل المكبرتة (سلفوسكسينات- سلفوسكسينامات)،
۸۳	قفا - سلقو الأحماض قدهتية ٠
Ao	أسول الأحماض الأمينية •
AP	أسيل بيتيدات " البر وتينات " ٠
7A	لسيل ساركوزينات ٠
AA	مشتقات لوريل ساركوزينات ٠
A4	أسيل لاكتبالات ،
4 .	بولى الكوكسيلات فيثر جليكولات
41	المواد ذات النشاط السطحي المحتوية على فوسفور •
41	اللوسيثين ٠٠٠٠
44	للفوسفات والفوسفونات للمخلقة ٠
	البغب الثالث
47	المواد ذلت التشاط السطحي الغير أيونية
1 + 1"	معايير المواد ذات النشاط السطحي الغير أيونية •
1.0	الأحماض الدهنية المتحدة مع أكسيد الإيثياين ،
1.0	الكمو لات الدهنية المتحدة مم أكميد الإيثيلين •
1 • Y	الكاتول أميدات الأحماش الدهنية ،
1 - 4	أحادى إيثانول أميد الحمض الدهنى •
117	داى ايثانول أميد الحمض الدهني ٠
117	الأميدات الدهنية المتحدة مع أكسيد الإيثيلين •
111	المواد ذات النشاط السطحي عديدة الهيدروكسيل •
114	مرکبات ایثیرات بولی جلسرول ۰
119	مركبات إسترات السوربيتول •
	اللياب الرابع
111	المواد ذات النشاط السطحى المترددة (الأمقوتيرية) •
	المجموعة الأولى ٠
170	للنوع الأول مشتقات بي الحمض الأميني ٠
125	النوع الثاني – مشتقات إسبراجين ٠
	المجدوعة الثانية ٠
177	مهموعة للبيتان
	المجموعة الثالثة •
1 YA	مجموعة للكيل ليميدازولين ٠
	المبسوعة الرابعة والمستراطة والمستراط والمستراطة والمستراطة والمستراطة والمستراط والمسترط والمستراط والمستراط والمستراط والمستر
11"+	مجموعة أكاسيد الأمين الدهنية ٠
	المجموعة الغامسة •
172	المواد ذات النشاط المنطحي المتنوعة •
	المصوعة السائمة ٠
	et 15-

	الياب الشامس
189	المواد ذات النشاط المطحى الكاتبونية •
179	الأمينات الدهنية الأولية
161	الأمينات الدهنية الثانوية ٠
124	الأمينات الدهنية الثلاثية ٠
111	مركبات الأمونيوم الرياعية ،
150	المجموعة الأولى •الله المستقل المستقل المستقل المستقل الأولى المستقل ال
144	المجموعة الثانية ٠
117	المجموعة الثالثة ٠
1 6 4	المجموعة الرابعة ٠
10.	المجموعة الخامسة ٠
10.	المجبوعة النابعة
101	مميزاتُ المواد ذات النشاط السطحي الكاتيونية •
	الياب السائس
100	الوظائف الهامة للمواد ذات النشاط السطحى •
104	التظيف •
101	الترطيب •
109	الاستملاب •
17.	الأضافات التجميلية •
131	اشاقات الشاميو ،
111	المواد المصنة للرغوة ٠
177	الموَّاد المعدلة للزوَّجة " المغلظة القولم والمخفضة للقولم " •
114	العوامل الملطقة •
134	١- المواد المنظمة الرطوية ،
119	٧ – النصمة و اللمعان •
171	٣- المولد التي تقال الشعنة الكهربية المتوادة على الشعر
177	٤- سهولة تمثيط الشعر ٠
17%	مادة كوز ميديا جوان ٠
144	عوامل الصفاء ٠عوامل الصفاء ٠
14.	العوامل الغير منفذة للضوء •
1AY	المظهر الضوئي ٠
141	المومل المضادة لتأثير الاشعة فوق البنفسجية •
YAZ	عوامل ثبات التعليق ٠
145	العطور ،
	الباب السابع
140	الإضافات التجميلية الأغرى •
144	المواد الحافظة - العضويات الدقيقة ٠
144	متطابات النمو الميكروبي ٠
144	البيئة الملائمة لنمو البكتريا والفطريات ، ,
14+	المواد الصالحة لنمو العضويات الداوقة •
14.	that the committee that the state of the said and

الصقحة	الموضوع
111	المواد المقاومة لنمو العضويات النقيقة •
191	كفاءة الهواد الحافظة لمستحضرات التجميل •
797	أواع المواد المافظة المستخدمة ،
198	البار أبينات
147	الميدو زوالودينيل يوريا ،
144	الغور مالين ٠
144	القور عيسين ٠٠٠٠
199	جلوتار الدهيد ٠
155	برونوبرل ٠
T	برونيدكسي إلى ٠
Y	دويسل - ۲۰۰ ،
Y+1	دى - إم - دى - إم هوداتتون ٠
Y - Y	كالأون – مىنى جى ،
Y + Y	حمض صوريك ٠
4.4	حمض دی خودرو آمونگ ۰
4 - 4	حمض البنزويك ٠
Y + \$	بار ا كلور و – ميثا – اكسيلينول ٠
4.0	بنزا لكونيوم كلوريد ٠
4.3	فينوكسيتول ٠٠
Y - 7	كحول البنزيل ٠
Y + Y	کمول ۲٫۶ – دای کلورو بنزیل ۰
Y . A	كلورو أسيتاميد ٠
Y • A	البروبياين جليكول ٠
4.4	تأثير إضافة مادة EDTA •
4+4	تأثير درجة الأس الأيدروجيني PH ،
Y1 .	مضادات الأكمندة ٠
YII	قاعلات الأصدة ٠
717	المواد المضادة للأكسدة الأكثر استفداما في مستمضرات التجميل
410	المواد المائلة والمواد البناءة •
717	المصادر الرئيسية الأيونات الكالسيوم والماغنسيوم ،
AFF	كيفية إزالة عسر الماء والمواد المستخدمة ،
Y14	المواد البناءة الملجزة لأيونات الصر ٠
377	العوامل البيئية
777	المواد الملتية الإكجاد ٠
	البغب الثامن
774	الشاعيق المنشاد للمشرة الرأس والطبى •
777	الشعر ٠
777	أسباب غليور غشر الرأس ،
77°E	الشامير الطبي ٠
V 4 U	

	البغي التغمع
714	عناصر تقييم الشاميو ٠
Yoy	الخراص الوظيفية • الخراص الوظيفية و المستقلم المست
YoY	الرغوة وثبات الرغوة ٠
YOE	التنظيف وتأثير التنظيف
YOV	تأثور عسر المآء ٠
YOY	التوتر السطحي والترطيب •
POY	الثملف ،
Y% -	التأثير الملطف ٠
Y1.	النعومة ٠
441	اللمعان ٠
441	التزييت ٠
411	القوام والنميج والاحتفاظ بالثبات •
444	لتهرج والسمية ٠
377	كفاءة ازالة القشر ٠
377	غواص المنتج ، ، غواص المنتج ،
440	اللون ،
777	القوام ،
777	لمبوة ٠
411	تقارير المستهلكين ٠
	الياب العاشر
777	قواع الشفيو وتصنيفه ٠
414	أنواع الشامبر •
111	تصنيف الشاميو ٠
	التصنيف الأول ٠
771	الشامير السائل الشفاف
777	شامير التظرف السائل الشفاف •
440	شامبو سائل شفاف يحتوى على مادة منظفة واحدة •
440	شامبر سائل شفاف يحتوى على مادتين منظفتين •
440	شامبو سائل شفاف يحتوى على ثالث مواد منطفة
YY4	شاميو سائل شفاف مركز يحتوى على ثلاث مواد منطقة •
141	شامبو التجميل السائل الشقاف •
YAY	شامير شفاف مكون من ثلاث مواد منظفة + مكون للطاية •
YAY	شامين يعود الدهن – معكل و
247	شاميو للشعر الناعم والشعر الدهني ،
YAY.	شامبو مركز العناية •
747	شامير الجيائين الشفاف ،
PAY	شاميو أوسيون ٠
797	الشامير المتلائق (المصدف) •
497 447	شامور الكريم ٠

السقحا	الموضوع
۳.,	الشاءبر الجاف •
4-4	الثلمو الجاف السائل •
	التصنيف الثاني و
8.8	شاميو البيض ٠ شاميو البيض ٠
۳.0	شامير الأعشاب و
2.1	شامير الأطفال ٠
T - 4	الشاميو الملطف ،
የ ነ έ	الشاميو منزن المعضوة ٠
	الباب الحادي عشر
717	طرق تعظير وإعداد تراكيب الشاميو ،
TY .	تطيمات الإنكاج أمستحضرات المواد ذات النشاط السطحي •
277	طريقة تمضير شامبو (هنكك) ،
***	شاميو كويست ، شاميو كويست
444	شامع ۲۰۰۰ ۱۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰۰
222	شامبر P.P بالمام ، P.P
***£	شامير بالفيتامين P.P •
TTO	شامير جولد سميت ٠
	قيف اثلني عشر
774	ملصقات تراكيب شاميو موجودة بالأسواق •
TE1	شاميو " بالاثين " و شاميو " قندجو " بنتاج بروكانر أند جاميل ،
727	تناميو بالبلسم والدروتين " القوات المسلحة و الطيران الأمريكي " •
717	شاهبو غبطتم والبرونون القوات مصطحه والمعيران المحريضي المساهدة المساهدة المحريطي المساهدة الم
722	شاميو مرطب بالفيتامين – أمريكا ،
710	شمير بالأعشاب – سويمرا ٠
Tiv	شامير شقاف – بالموليف ء
TEV	شامير مصنف – بالعوارف ،
TIA	شامير بالموليف ٠
711	شامبو " جايمو " ألمانيا الخربية ،
To.	شاميو - المويد ٠
701	شاميو آوريقلام – السويد ٠
TOY	شاميو بسئل النحل – إيطالها •
707	شفيو العلير ان الماليزي ٠
Tot	شامبور آفون ۰
100	شاميو تقتر الرأس - القوات المسلحة والطيران بأمريكا ٠
TOA	شامبور الحقال جونسون - ماليزيا ٠
709	شامبر أطفال – السريد ،
	اليف الثلث عثىر
***	علطفات الشعر ٠
777	ملطفات الثمر الرطب ،
rav	تركيبة ماتكف الشعر المبال " هنكل " •
***	1 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2 2

الصقحة	الموضوع
TV • •	تركيبة ملطف الشعر الميال – أقون ·
TYI	ملطفات التزين ٠
TVT.	تركيبة ملطف تزين " هنكل " ٠
47E	تركيبة ملطف تزين بالصبار ٠
TVO	تركيبة ملطف قون ٠
TVI	بلسم للشمر أوريفلام – السويد ٠
۲۷٦	باسم للشعر بعسل النحل – إيطاليا ٠
	الباب الرابع عشر
444	رغوة أو ققاعات البانيو - وشاميو الحمام •
TV4	مستحضرات فقاعات الحملم ٠
441	مستحضرات فقاعات الحمام السائلة ٠
TAE	تاويم للموأد ذات النشاط المطلعي المنتجة الرخوة أو رخوة العمام • تركيبة رغوة البانيو البلودي •
TAP	تركيبة رغوة البنتيو البليدى •
7A7	تركيبة رَعْوَة الباليو – أؤاد عبد المزيز (المؤلف) •
TAT	تركبية رغوة البانيو السائلة ٠
TAV	تركيبة رغوة الباتيو – أنون ٠
444	مساحيق فقاعات الباتيو ٠
444	حبيبات اقاعات الباتير ·
441	تركيبة رغوة بانير – ملصق ٠
444	شامبو الحمام – المؤلف ٠
797	تركيبة شامبو الحمام " هنكل " – ألمانيا ٠
440	تراكيب شاميو الحمام – أفون ٠
	الياب القامس عشر متلوعات •
444	مقوعات ٠
1.3	كريم للشعر - " كولجيت بالموايف " ،
1.3	كريم للشعر ٠
£ + Y	جل لتثبيت الشعر " هنكل " ٠
1.4	جل لتثبيت الشعر – المؤلف •
£ + T	جل لتثبيت الشعر – المؤلف ،
£ - £	جل لتثبيت الشعر " بريل كريم " ٠
1 - 1	حمام زيت الشعر ٠
1 - 1	عبابون تواثبت بمصنات الشامير ٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠٠
٤٠٦	صابون جلسرين شفاف – إنجائزا ،
	قياب السلس عشر
£-V	يعض الموك الغلم التي يتكون منها الشاميو •
1.4	المواد المنطقة الرئيسية ٠
£1.	مخالط من المواد المنظفة •
£11	المواد المنظفة المساعدة ٠
£11"	المواد المغلظة •
£10	المواد التي تعزز الطبقة الدهنية ٠
113	مواد العناية ٠

السقحة	الموشوع
113	مواد فعاله ۰
£IV	لمواد الملطقة ،
£YA	المواد المصطفة ٠
£ ¥ .	عولمل الاستعلاب ٠
£ Y .	مواد آخری ۰
173	مواد مزطية ،
£Y1	منَّسات ،
173	مراد حالقة ،
177	يعش الاقتصارات والرمون ،
170	طاوين يعش الشركات المنتجة والموردة لكامات الشاميو ،
574	المراجع ٠
£1"1	قفریت ،

تَ : 1692 تاريخ استلم: 1692 تاريخ



كتباللمؤلف

١ .. كتاب : صناعة الصابون.

٢ _ كتاب : صناعة الزيوت والدهون.

٣ _ كتاب : صناعة زيت النخيل ومشتقاته.

وهذا الكتاب:

« حناعة الشاميه »

كتاب لم يسبقه كتاب آخر عن هذه الصناعة سواء باللغة العربية أو باللغة الأجنبية ولأول مرة وضعت هذه الصناعة في كتاب منهجي منظم ومنسق في أبواب مفصلة لتأخذ بيد القارئ أو الباحث أو الصانع للوقوف على هذا العلم بدقة وتفصيل .

كما يقدم هذا الكتاب طرق البحث والتطوير والتحديث من سياق أسلوبه المبسط والمنظم

وأرجو من الله أن يستفيد منه القارئ استفادة واعية ناضجة.

والله الموفق



